

Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets



(11) EP 1 201 675 A1

(12) EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:  
02.05.2002 Patentblatt 2002/18

(51) Int Cl.7: C07F 9/6574

(21) Anmeldenummer: 01122420.1

(22) Anmeldetag: 20.09.2001

(84) Benannte Vertragsstaaten:  
AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU  
MC NL PT SE TR  
Benannte Erstreckungsstaaten:  
AL LT LV MK RO SI

- Hess, Dieter, Dr.  
45770 Marl (DE)
- Wiese, Klaus-Diether, Dr.  
45721 Haltern (DE)
- Borgmann, Cornelia, Dr.  
45657 Recklinghausen (DE)
- Bömer, Armin, Prof. Dr.  
18059 Rostock (DE)
- Selent, Detlef, Dr.  
10318 Berlin (DE)
- Schmutzler, Reinhard, Prof. Dr.  
38304 Wolfenbüttel (DE)
- Kunze, Christine  
38533 Vordorf (DE)

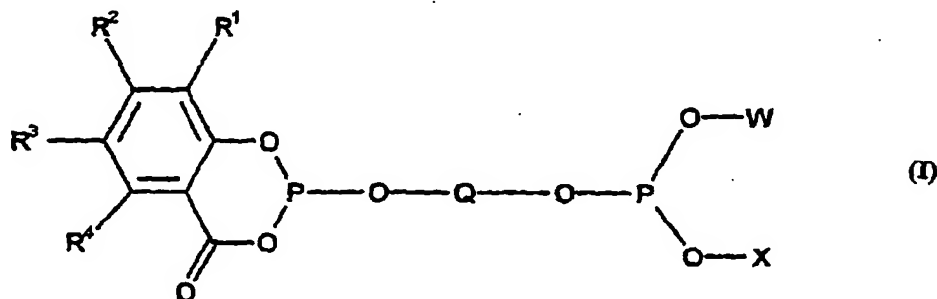
(30) Priorität: 27.10.2000 DE 10053272

(71) Anmelder: Oxeno Olefinchemie GmbH  
45772 Marl (DE)

(72) Erfinder:  
• Röttger, Dirk, Dr.  
45657 Recklinghausen (DE)

(54) Bisphosphitverbindungen und deren Metallkomplexe

(57) Die Erfindung betrifft Bisphosphite der allgemeinen Formel I



mit

Q = zweiwertiger aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, aromatischaromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen.

W, X = aliphatische, alicyclische, aliphatisch-alicyclische, heterocyclische, aliphatisch-heterocyclische, aromatische, aliphatisch-aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, die gleich oder unterschiedlich oder kovalent miteinander verknüpft sein können.

Weiterhin betrifft die Erfindung Metallkomplexe dieser Bisphosphite und deren Verwendung in Hydroformylierungsreaktionen.

EP 1 201 675 A1

Printed by Jouve, 75001 PARIS (FR)

BNSDOCID: <EP 1201675A1\_1>

BEST AVAILABLE COPY

## Beschreibung

[0001] Die vorliegende Erfindung betrifft Bisphosphite und deren Metallkomplexe, die Herstellung, sowie die Verwendung der Bisphosphite als Liganden in katalytischen Reaktionen.

[0002] Die Reaktionen zwischen Olefinverbindungen, Kohlenmonoxid und Wasserstoff in Gegenwart eines Katalysators zu den um ein C-Atom reicheren Aldehyden ist als Hydroformylierung (Oxierung) bekannt. Als Katalysatoren in diesen Reaktionen werden häufig Verbindungen der Übergangsmetalle der VIII. Gruppe des Periodensystems der Elemente verwendet, insbesondere Verbindungen des Rhodiums und des Kobalts. Die Hydroformylierung mit Rhodiumverbindungen bietet im Vergleich zur Katalyse mit Kobaltverbindungen in der Regel den Vorteil höherer Selektivität und ist damit meistens wirtschaftlicher. Bei der durch Rhodium katalysierten Hydroformylierung werden zumeist Komplexe eingesetzt, die aus Rhodium und bevorzugt aus trivalenten Phosphorverbindungen als Liganden bestehen. Bekannte Liganden sind beispielsweise Verbindungen aus den Klassen der Phosphine, Phosphite und Phosphonite. Eine gute Übersicht über den Stand der Hydroformylierung von Olefinen findet sich in B. CORNILL, W. A. HERRMANN, "Applied Homogeneous Catalysis with Organometallic Compounds", Vol. 1&2, VCH, Weinheim, New York, 1996.

[0003] Jedes Katalysatorsystem (Kobalt oder Rhodium) hat seine spezifischen Vorzüge. Je nach Einsatzstoff und Zielprodukt kommen daher unterschiedliche Katalysatorsysteme zum Einsatz, wie folgende Beispiele zeigen. Arbeitet man mit Rhodium und Triphenylphosphin, lassen sich  $\alpha$ -Olefine bei niedrigeren Drücken hydroformylieren. Als Phosphor-haltiger Ligand wird in der Regel Triphenylphosphin im Überschuss verwendet, wobei ein hohes Ligand/Rhodium-Verhältnis erforderlich ist, um die Selektivität der Reaktion zum kommerziell erwünschten n-Aldehydprodukt zu erhöhen.

[0004] Die Patente US 4 694 109 und US 4 879 416 beschreiben Bisphosphinliganden und ihren Einsatz in der Hydroformylierung von Olefinen bei niedrigen Synthesegasdrücken. Besonders bei der Hydroformylierung von Propen werden mit Liganden dieses Typs hohe Aktivitäten und hohe n/i-Selektivitäten erreicht. In WO 95/30680 werden zweizählige Phosphinliganden und ihr Einsatz in der Katalyse, unter anderem auch in Hydroformylierungsreaktionen, offen gelegt. Ferrocenverbrückte Bisphosphine werden beispielsweise in den Patentschriften US 4 169 861, US 4 201 714 und US 4 193 943 als Liganden für Hydroformylierungen beschrieben.

[0005] Der Nachteil von zweizähligen Phosphinliganden ist ein relativ hoher Aufwand, der zu ihrer Darstellung notwendig ist. Daher ist es oftmals nicht rentabel, solche Systeme in technischen Prozessen einzusetzen.

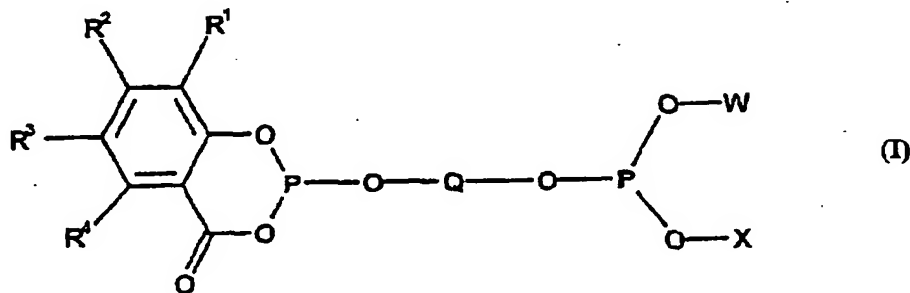
[0006] Rhodium-Monophosphit-Komplexe sind geeignete Katalysatoren für die Hydroformylierung von verzweigten Olefinen mit innenständigen Doppelbindungen, jedoch ist die Selektivität für endständig hydroformylierte Verbindungen gering. Aus EP 0 155 508 ist die Verwendung von bisarylensubstituierten Monophosphiten bei der rhodiumkatalysierten Hydroformylierung von sterisch gehinderten Olefinen, z. B. Isobuten bekannt.

[0007] Rhodium-Bisphosphit-Komplexe katalysieren die Hydroformylierung von linearen Olefinen mit end- und innenständigen Doppelbindungen, wobei überwiegend endständig hydroformylierte Produkte entstehen, dagegen werden verzweigte Olefine mit innenständigen Doppelbindungen nur in geringem Maße umgesetzt. Diese Phosphite ergeben bei ihrer Koordination an ein Übergangsmetallzentrum Katalysatoren von gesteigerter Aktivität, doch ist das Standzeitverhalten dieser Katalysatorsysteme, unter anderem wegen der Hydrolyseempfindlichkeit der Phosphitliganden, unbefriedigend. Durch den Einsatz von substituierten Bisaryldiolen als Edukte für die Phosphitliganden, wie in EP 0 214 622 oder EP 0 472 071 beschrieben, konnten erhebliche Verbesserungen erreicht werden.

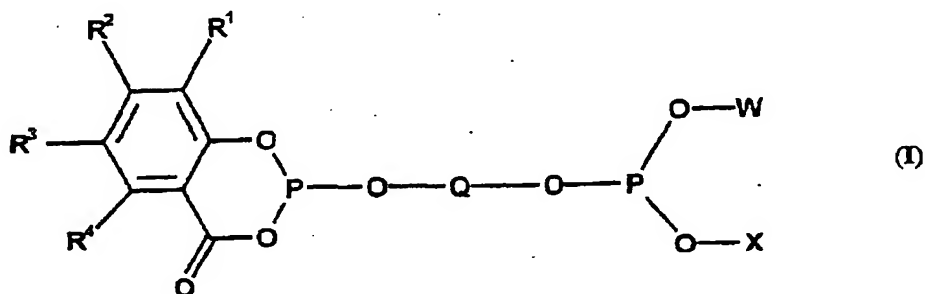
[0008] Der Literatur zufolge sind die Rhodiumkomplexe dieser Liganden äußerst aktive Hydroformylierungskatalysatoren für  $\alpha$ -Olefine. In den Patenten US 4 668 651, US 4 748 261 und US 4 885 401 werden Polyphosphitliganden beschrieben, mit denen  $\alpha$ -Olefine, aber auch 2-Buten mit hoher Selektivität zu den terminal hydroformylierten Produkten umgesetzt werden können. Zweizählige Liganden dieses Typs wurden auch zur Hydroformylierung von Butadien eingesetzt (US 5 312 996).

[0009] Obgleich die genannten Bisphosphite sehr gute Komplexligenanden für Rhodium-Hydroformylierungskatalysatoren sind, ist es wünschenswert, deren Wirksamkeit noch weiter zu verbessern.

[0010] Es wurde gefunden, dass Bisphosphite der allgemeinen Struktur I



15 einfach hergestellt werden können und als Liganden bei Metall-katalysierten Reaktionen geeignet sind.  
 [0011] Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind daher Bisphosphite der allgemeinen Formel I



30 mit

35  $R^1, R^2, R^3, R^4 = H$ , aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, aromatischaromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen,  $F, Cl, Br, I, -CF_3, -OR^7, -COR^7, -CO_2R^7, -CO_2M, -SR^7, -SO_2R^7, -SOR^7, -SO_3R^7, -SO_3M, -SO_2NR^7R^8, NR^7R^8, N=CR^7R^8, NH_2$ , wobei  $R^1$  bis  $R^4$  eine gleiche oder unterschiedliche Bedeutung besitzen und kovalent miteinander verknüpft sein können,

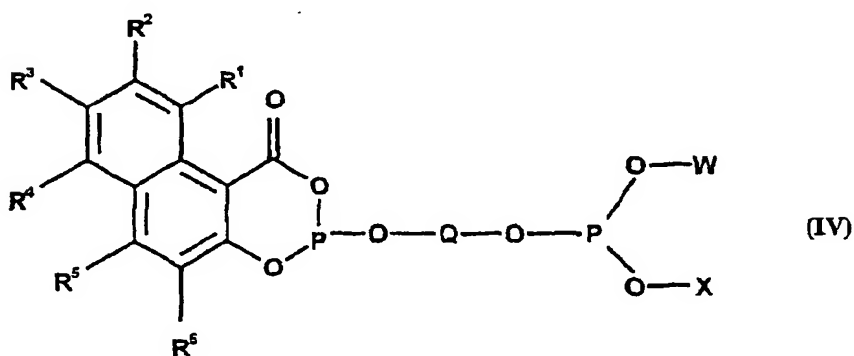
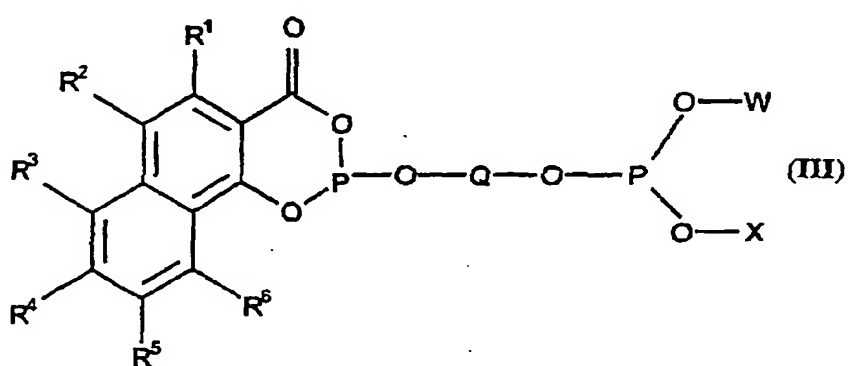
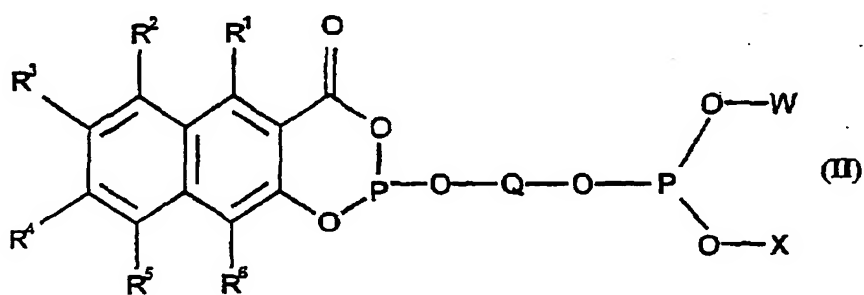
40  $R^7, R^8 = H$ , substituierter oder unsubstituierter, aliphatischer oder aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen, mit gleicher oder unterschiedlicher Bedeutung,

$M = \text{Alkalimetall-, Erdalkalimetall-, Ammonium-, Phosphoniumion}$

45  $Q = \text{zweiwertiger aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatisch-aromatischer, aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen,}$

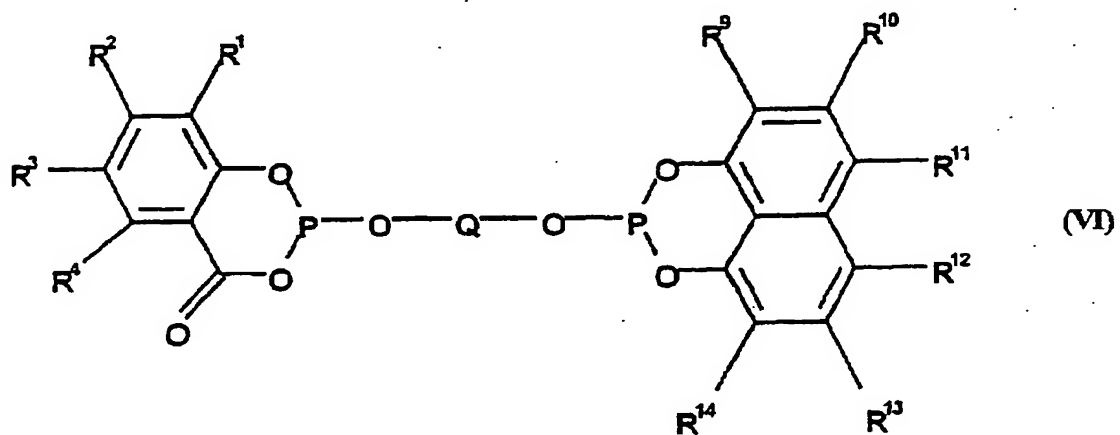
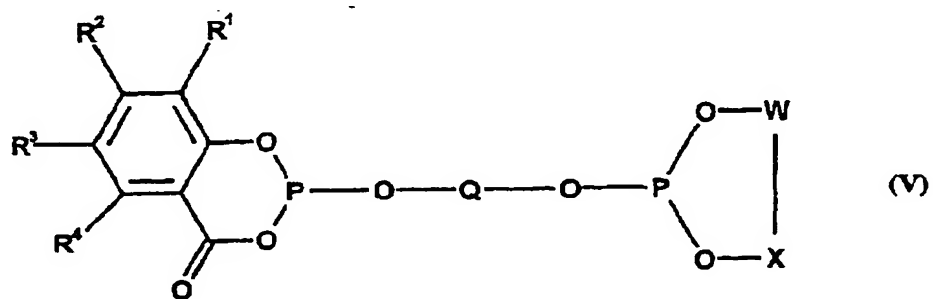
$W, X = \text{aliphatische, alicyclische, aliphatisch-alicyclische, heterocyclische, aliphatisch-heterocyclische, aromatische, aromatisch-aromatische, aliphatisch-aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, die gleich oder unterschiedlich oder kovalent miteinander verknüpft sein können.}$

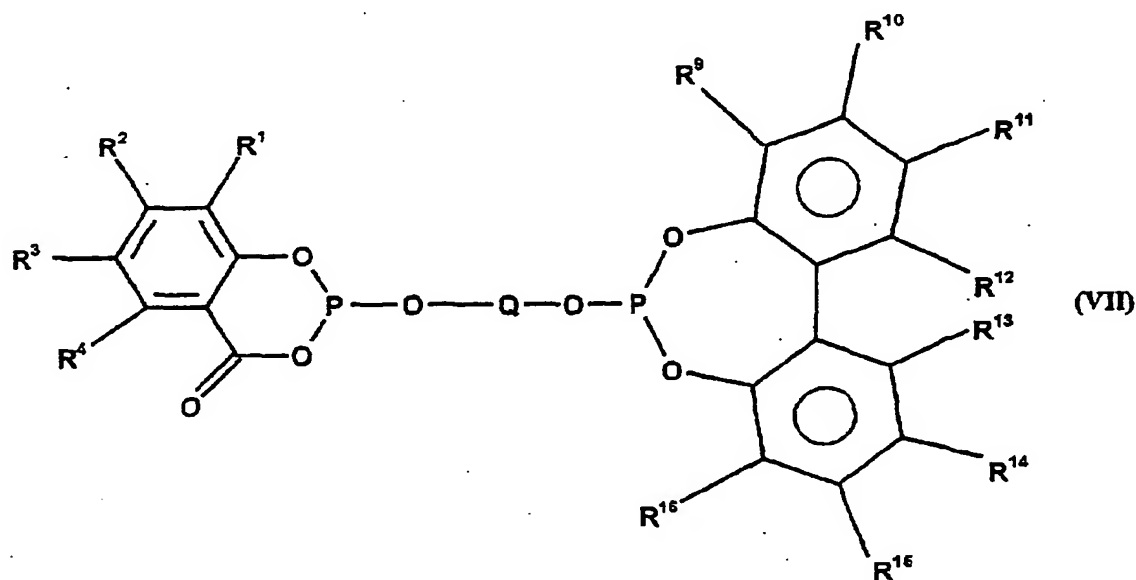
50 [0012] Jeweils zwei der Reste  $R^1$  bis  $R^4$  in Formel I können benzanneliert sein, d. h. jeweils  $R^1$  und  $R^2$ ,  $R^2$  und  $R^3$  oder  $R^3$  und  $R^4$  können über einen aromatischen Ring miteinander verknüpft sein. Es sind somit drei Isomere realisierbar, die auch als Ligandensystem getrennt oder miteinander verwendet werden können. Die erfindungsgemäßen Bisphosphite der Formel I können daher auch gemäß den Formeln II, III und IV vorliegen.



[0013] Die Bedeutungen der Reste R<sup>1</sup> bis R<sup>6</sup> entsprechen denen der für Formel I definierten Bedeutungen für R<sup>1</sup> bis R<sup>4</sup>. Es ist möglich, dass diese Reste wiederum eine kovalente Verknüpfung miteinander aufweisen bzw. benzanelliert sind.

[0014] Spezielle Ausführungsformen der erfindungsgemäßen Bisphosphite betreffen Bisphosphite der Formeln V, VI und VII





wobei W und X aliphatische, alicyclische, aliphatisch-alicyclische, heterocyclische, aliphatisch-heterocyclische, aromatische, aromatisch-aromatische, aliphatisch-aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen bedeuten, X und W gleich oder unterschiedlich oder kovalent mit einander verknüpft sein können und R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup>, R<sup>8</sup> und Q die bereits genannten Bedeutungen besitzen.

R<sup>9</sup>, R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup>, R<sup>12</sup>, R<sup>13</sup>, R<sup>14</sup>, R<sup>15</sup>, R<sup>16</sup> stehen für H, aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, aromatisch-aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I, -CF<sub>3</sub>, -OR<sup>25</sup>, -COR<sup>25</sup>, -CO<sub>2</sub>R<sup>25</sup>, -CO<sub>2</sub>M, -SR<sup>25</sup>, -SO<sub>2</sub>R<sup>25</sup>, -SOR<sup>25</sup>, -SO<sub>3</sub>R<sup>25</sup>, -SO<sub>3</sub>M, -SO<sub>2</sub>NR<sup>25</sup>R<sup>26</sup>, NR<sup>25</sup>R<sup>26</sup>, N=CR<sup>25</sup>R<sup>26</sup>, NH<sub>2</sub>,

wobei R<sup>9</sup> bis R<sup>16</sup> eine gleiche oder unterschiedliche Bedeutung besitzen und kovalent miteinander verknüpft sein können.

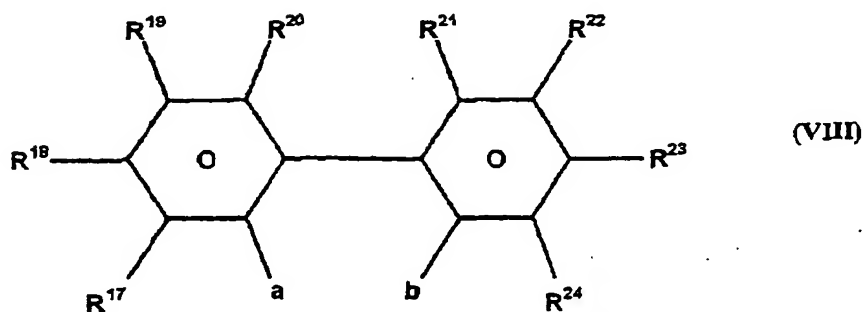
M steht für ein Alkalimetall-, Erdalkalimetall-, Ammonium-, oder Phosphoniumion.

[0015] R<sup>25</sup> und R<sup>26</sup> können gleich oder unterschiedlich sein und jeweils für H, substituierte oder unsubstituierte, aliphatische oder aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen, mit gleicher oder unterschiedlicher Bedeutung stehen.

[0016] Beispiele für Q sind bivalente Kohlenwasserstoffreste, die aliphatisch, alicyclisch, aliphatisch-alicyclisch, heterocyclisch, aliphatisch-heterocyclisch, aromatisch, aromatisch-aromatisch oder aliphatisch-aromatisch sein können. Gegebenenfalls vorhandene Ringsysteme können ihrerseits mit den oben genannten Kohlenwasserstoffresten substituiert sein. In offenkettigen Strukturelementen können eine oder mehrere Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel und/oder NR<sup>1</sup> und/oder NH und/oder eine oder mehrere CH-Gruppen durch Stickstoff ersetzt sein.

[0017] Bevorzugt steht Q für bivalente Reste, die aromatische Gruppen enthalten. Q kann beispielsweise ein Phenylrest, Naphthylrest, ein zweiwertiger Bisarylenrest oder ein bivalenter Rest eines Diphenylethers sein. Weiterhin kann Q die allgemeine Struktur -Ar-Z-Ar- haben. Darin bedeutet Ar einen mono- oder oligocyclischen bivalenten aromatischen Rest. Z steht entweder für eine direkte Bindung oder für eine gegebenenfalls substituierte Methylengruppe -CR<sup>27</sup>R<sup>28</sup>, wobei R<sup>27</sup> und R<sup>28</sup> für Wasserstoff und/oder aliphatische und/oder aromatische Reste mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen stehen, die darüber hinaus Heteroatome enthalten können. Weiterhin können die Reste R<sup>27</sup> und R<sup>28</sup> zu einem oder mehreren Ringen verknüpft sein, d. h. eine kovalente Bindung aufweisen.

[0018] Von den Bisphosphiten nach den allgemeinen Formeln I, II, III, IV, V, VI und VII sind diejenigen besonders bevorzugt, bei denen der Rest Q für einen Kohlenwasserstoffrest (Bisarylenrest) nach der allgemeinen Formel VIII steht



mit

$R^{17}, R^{18}, R^{19}, R^{20}, R^{21}, R^{22}, R^{23}, R^{24} = H$ , aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatischaromatischer, aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I,  $-CF_3$ ,  $-OR^{25}$ ,  $-COR^{25}$ ,  $-CO_2R^{25}$ ,  $-CO_2M$ ,  $-SR^{25}$ ,  $-SO_2R^{25}$ ,  $-SOR^{25}$ ,  $-SO_3R^{25}$ ,  $-SO_3M$ ,  $-SO_2NR^{25}R^{26}$ ,  $NR^{25}R^{26}$ ,  $N=CR^{25}R^{26}$ ,  $NH_2$ , wobei  $R^{17}$  bis  $R^{24}$  eine gleiche oder unterschiedliche Bedeutung besitzen und kovalent miteinander verknüpft sein können,

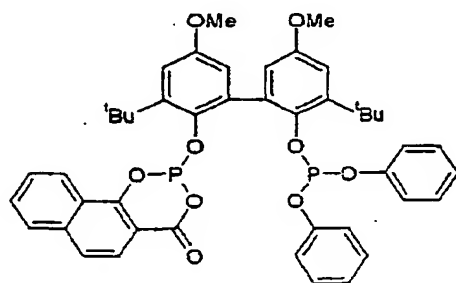
$R^{25}, R^{26} = H$ , substituierter oder unsubstituierter, aliphatischer oder aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen.

M = Alkalimetall-, Erdalkalimetall-, Ammonium-, Phosphoniumion,

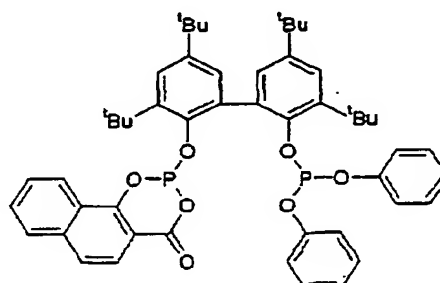
wobei die Positionen a und b als Anknüpfungspunkte dieses Substituenten im Strukturelement O-Q-O in den Verbindungen der Formeln I bis VII stehen.

[0019] Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind auch Bisphosphitmetallkomplexe, enthaltend ein Metall der 4., 5., 6., 7. oder 8. Nebengruppe des Periodensystems der Elemente und ein oder mehrere Bisphosphite der Formeln I, II, III, IV, V, VI und VII. Die Substituenten ( $R^1$ - $R^{26}$ , Q, X, W) dieser Bisphosphite besitzen die bereits genannten Bedeutungen.

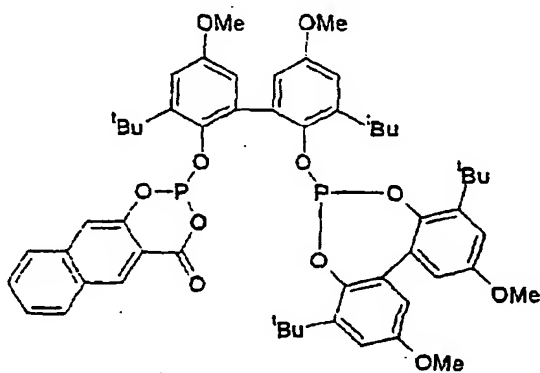
[0020] Im Folgenden werden repräsentative Beispiele von Liganden nach den allgemeinen Formeln I, II, III, IV, V, VI und VII im Sinne dieser Erfindung dargestellt, ohne den Schutzbereich der vorliegenden Erfindung zu beschränken.



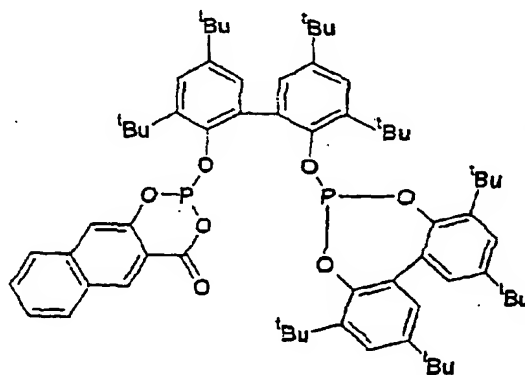
1-a



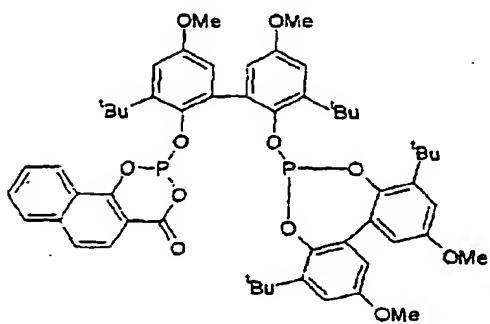
1-b



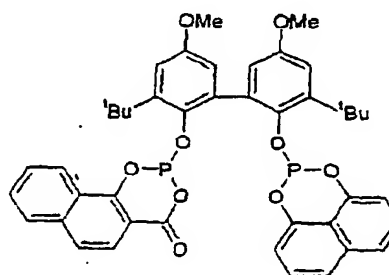
2-a



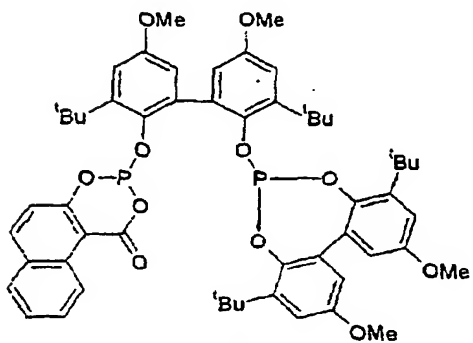
2-b



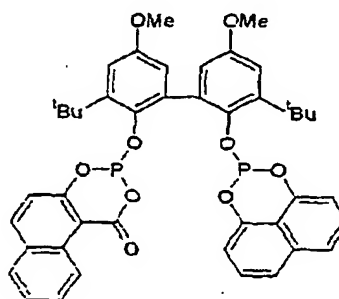
3-a



3-b

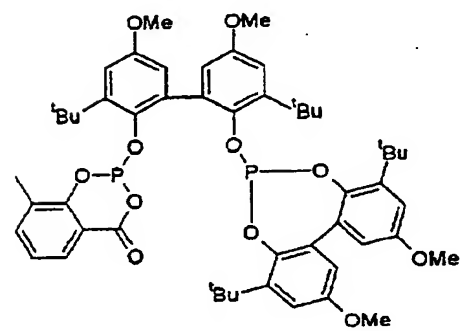
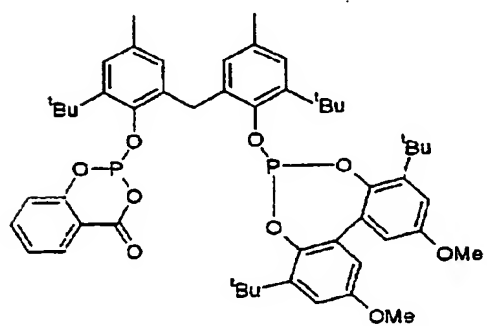
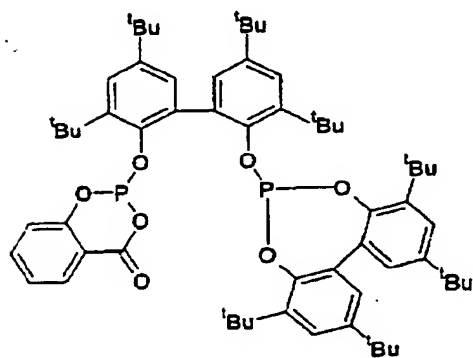
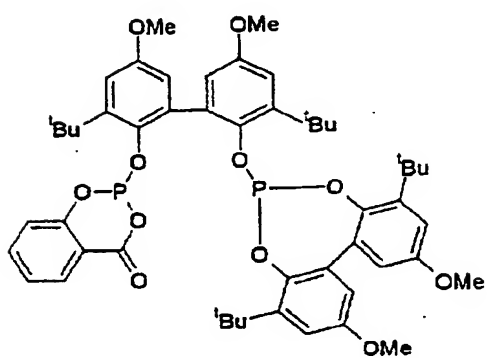
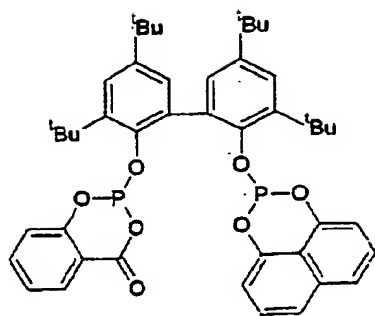


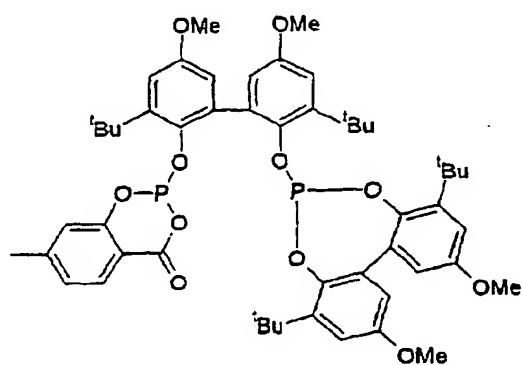
4-a



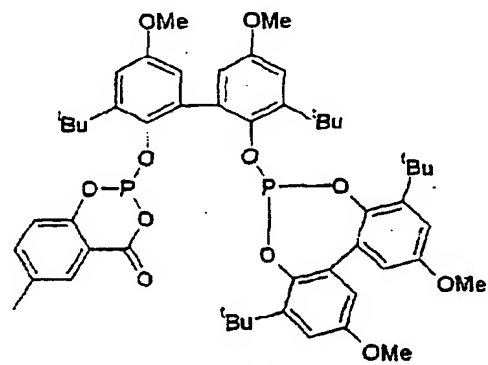
4-b



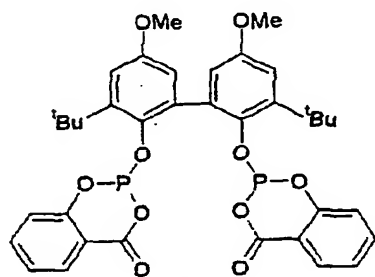




6-e



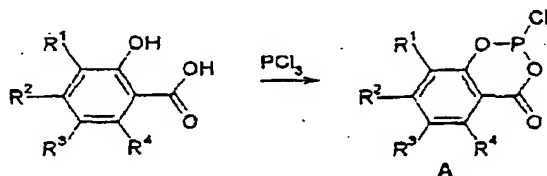
6-f



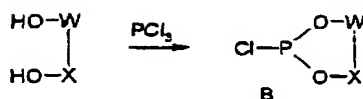
6-g

[0021] Die erfindungsgemäßen Bisphosphite können durch eine Folge von Reaktionen von Phosphorhalogeniden mit Alkoholen bzw.  $\alpha$ -Hydroxyarylcarbonsäuren, bei denen Halogenatome am Phosphor gegen Sauerstoffgruppen ausgetauscht werden, hergestellt werden. Das grundsätzliche Vorgehen wird an einem Weg zu Verbindungen nach der allgemeinen Formel V illustriert

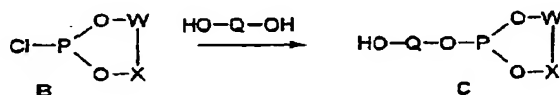
1) Eine  $\alpha$ -Hydroxyarylcarbonsäure wird mit einem Phosphortrihalogenid, vorzugsweise Phosphortrichlorid in Gegenwart einer Base zu Zwischenprodukt A umgesetzt.



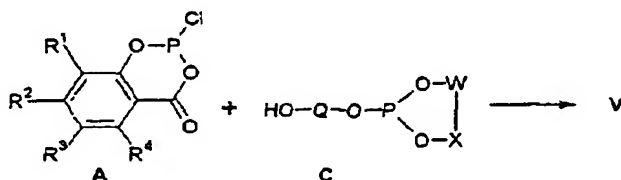
2) Ein Phosphortrihalogenid, vorzugsweise Phosphortrichlorid, wird mit einem Diol oder zwei Moläquivalenten Alkohol zu einem Monohalogenphosphit (Zwischenprodukt B) umgesetzt.



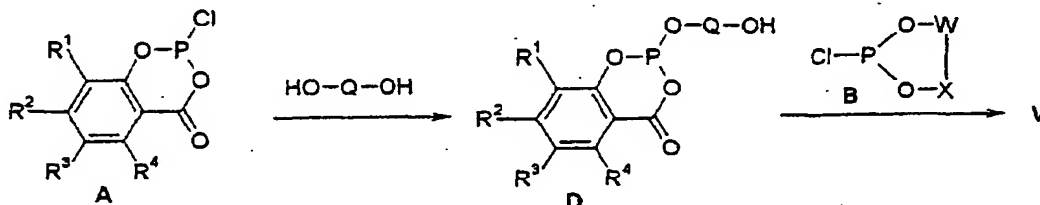
3) Aus dem Zwischenprodukt B wird durch Reaktion mit einem Diol (HO-Q-OH) ein hydroxyl-substituiertes Phosphit erhalten (Zwischenprodukt C).



4) Aus der Reaktion von Zwischenprodukt A mit C wird das gewünschte Bisphosphit erhalten.



[0022] Dieser Syntheseweg ist nur einer von vielen, zeigt aber das grundsätzliche Vorgehen. Ein alternativer Weg ist zum Beispiel die Umsetzung von Zwischenprodukt A mit der Diolkomponente und anschließende Reaktion mit B zum Zielprodukt.



[0023] Da die eingesetzten Dirole und ihre Folgeprodukte häufig fest sind, werden die Umsetzungen im Allgemeinen in Lösungsmitteln durchgeführt. Als Solventien werden nicht protische Lösungsmittel, die weder mit den Diolen noch mit den Phosphorverbindungen reagieren, verwendet. Geeignete Lösungsmittel sind beispielsweise Tetrahydrofuran, Diethylether oder aromatische Kohlenwasserstoffe wie Toluol.

[0024] Bei der Umsetzung von Phosphorhalogeniden mit Alkoholen entsteht Halogenwasserstoff, der durch zugegebene Basen gebunden wird. Beispielsweise werden dafür tertiäre Amine, wie Triethylamin, eingesetzt. Teilweise ist es auch sinnvoll, die Alkohole vor der Reaktion in Metallalkoholate zu überführen, zum Beispiel durch Reaktion mit Natriumhydrid oder Butyllithium.

[0025] Die erfindungsgemäßen Bisphosphite der Formeln I, II, III, IV, V, VI und VII sind geeignete Bausteine für die Herstellung von Komplexen mit Metallen der 4., 5., 6., 7. oder 8. Nebengruppe des Periodensystems der Elemente. Insbesondere mit Metallen der 8. Nebengruppe können diese Komplexe als Katalysatoren für Carbonylierungsreaktionen oder Hydroformylierungsreaktionen verwendet werden, z. B. für die Hydroformylierung von C2-C25-Olefinen. Die Liganden zeichnen sich durch hohe Hydrolysestabilität aus. Besonders bei Einsatz von Rhodium als Katalysatormetall ergeben sich hohe katalytische Aktivitäten in Hydroformylierungsreaktionen. Aufgrund ihres hohen Molekular-

gewichtet besitzen die erfindungsgemäßen Bisphosphite eine geringe Flüchtigkeit. Sie können daher einfach von den leichter flüchtigen Reaktionsprodukten abgetrennt werden. Sie sind in den gängigen organischen Solventien ausreichend gut löslich.

**[0026]** Weitere Gegenstände der Erfindung sind die Verwendungen der Bisphosphite bzw. der Bisphosphitmetallkomplexe in Verfahren zur Hydroformylierung von Olefinen, bevorzugt mit 2 bis 25 Kohlenstoffatomen, zu den entsprechenden Aldehyden.

**[0027]** Zur Herstellung der katalytisch aktiven Metallkomplexe sind bevorzugt eingesetzte Metalle für die erfindungsgemäßen Bisphosphite Rhodium, Kobalt, Platin und Ruthenium. Aus den erfindungsgemäßen Liganden und dem Metall bildet sich unter Reaktionsbedingungen der aktive Katalysator. Die erfindungsgemäßen Liganden können dabei in freier Form in die Reaktionsmischung gegeben werden. Es ist weiterhin möglich, einen Übergangsmetallkomplex, der die o. g. Bisphosphitliganden enthält, als Precursor für den eigentlichen katalytisch aktiven Komplex einzusetzen. Der Hydroformylierungsprozess kann stöchiometrisch oder mit einer überschüssigen Menge an freien Bisphosphitliganden (z. B. 1 : 1 bis 1 : 200) durchgeführt werden.

**[0028]** Ferner können auch Mischungen verschiedener Liganden - sowohl der erfindungsgemäßen Bisphosphite, hier auch die Isomeren gemäß den Formel II bis IV, als auch anderer geeigneter phosphorhaltiger Liganden als freie Ligandkomponente vorhanden sein.

Als zusätzliche, im Reaktionsgemisch vorhandene Liganden können Phosphine, Phosphite, Phosphonite oder Phosphinite eingesetzt werden.

**[0029]** Beispiele für solche Liganden sind:

Phosphine: Triphenylphosphin, Tris(p-tolyl)phosphin, Tris(m-tolyl)phosphin, Tris(otolyl)phosphin, Tris(p-methoxyphenyl)phosphin, Tris(p-dimethylaminophenyl)phosphin, Tricyclohexylphosphin, Tricyclopentylphosphin, Triethylphosphin, Tri-(1-naphthyl)phosphin, Tribenzylphosphin, Tri-n-butylphosphin, Tri-t-butylphosphin.

Phosphite: Trimethylphosphit, Triethylphosphit, Tri-n-propylphosphit, Tri-i-propylphosphit, Tri-n-butylphosphit, Tri-i-butylphosphit, Tri-t-butylphosphit, Tris(2-ethylhexyl)phosphit, Triphenylphosphit, Tris(2,4-di-t-butylphenyl)phosphit, Tris(2-t-butyl-4-methoxyphenyl)phosphit, Tris(2-t-butyl-4-methylphenyl)phosphit, Tris(p-kresyl)phosphit. Außerdem sind sterisch gehinderte Phosphitliganden, wie sie unter anderem in EP 155 508, US 4 668 651, US 4 748 261, US 4 769 498, US 4 774 361, US 4 835 299, US 4 885 401, US 5 059 710, US 5 113 022, US 5 179 055, US 5 260 491, US 5 264 616, US 5 288 918, US 5 360 938, EP 472 071, EP 518 241 und WO 97/20795 beschrieben werden, geeignete Liganden.

**[0030]** Phosphonite: Methyl-diethoxyphosphin, Phenyl-diethoxyphosphin, Phenyl-diphenoxyphosphin, 2-Phenoxy-2H-dibenz[c,e][1,2]oxaphosphorin und dessen Derivate, in denen die Wasserstoffatome ganz oder teilweise durch Alkyl- und/oder Arylreste oder Halogenatome ersetzt sind und Liganden, die in WO 98 43935, JP 09-268152 und DE 198 10 794 und in den deutschen Patentanmeldungen DE 199 54 721 und DE 199 54 510 beschrieben sind.

**[0031]** Gängige Phosphinitliganden sind unter anderem in US 5 710 344, WO 95 06627, US 5 360 938 oder JP 07082281 beschrieben. Beispiele hierfür sind Diphenyl(phenoxy)phosphin und dessen Derivate, in denen die Wasserstoffatome ganz oder teilweise durch Alkyl- und/oder Arylreste oder Halogenatome ersetzt sind, Diphenyl(methoxy)phosphin, Diphenyl(ethoxy)phosphin usw.

Im Allgemeinen werden 1 bis 500, vorzugsweise 1 bis 200, bevorzugt 3 bis 50 Mol des erfindungsgemäßen Liganden pro Mol Gruppe-VIII-Übergangsmetall eingesetzt. Frischer Ligand kann zu jedem Zeitprodukt der Reaktion zugesetzt werden, um die Konzentration an freiem Liganden konstant zu halten. Die erfindungsgemäßen Übergangsmetall-Bisphosphitkomplex-Katalysatoren können vor ihrem Einsatz synthetisiert werden. In der Regel werden aber die katalytisch aktiven Komplexe aus einem Katalysatorvorläufer und dem erfindungsgemäßen Bisphosphitliganden in situ im Reaktionsmedium gebildet.

**[0032]** Als Katalysatorvorläufer kommen Salze oder Komplexe der Übergangsmetalle zum Einsatz. Beispiele sind Rhodiumcarbonyl, Rhodiumnitrat, Rhodiumchlorid,  $\text{Rh}(\text{CO})_2(\text{acac})$  (acac = Acetylacetonat), Rhodiumacetal, Rhodiumoctanoat oder Rhodiumnonanoat.

**[0033]** Die Konzentration des Metalls im Reaktionsgemisch liegt im Bereich von 1 ppm bis 1000 ppm, vorzugsweise im Bereich von 5 ppm bis 300 ppm.

**[0034]** Die mit den erfindungsgemäßen Bisphosphiten bzw. den entsprechenden Metallkomplexen durchgeführten Hydroformylierungsreaktionen erfolgten nach bekannten Vorschriften, wie z. B. in J. FALBE, "New Syntheses with Carbon Monoxide", Springer Verlag, Berlin, Heidelberg, New York, Seite 95 ff., (1980) beschrieben.

**[0035]** Die Reaktionstemperaturen für ein Hydroformylierungsverfahren mit den erfindungsgemäßen Bisphosphiten bzw. Bisphosphitmetallkomplexen als Katalysator liegen zwischen 40 °C und 180 °C, vorzugsweise zwischen 75 °C und 140 °C. Die Drücke, unter denen die Hydroformylierung abläuft, betragen 1-300 bar Synthesegas, vorzugsweise 15-64 bar. Das Molverhältnis zwischen Wasserstoff und Kohlenmonoxid ( $\text{H}_2/\text{CO}$ ) im Synthesegas beträgt 10/1 bis 1/10, bevorzugt 1/1 bis 2/1.

[0036] Der Katalysator bzw. der Ligand ist homogen im Hydroformylierungsgemisch, bestehend aus Edukt (Olefine) und Produkten (Aldehyden, Alkoholen, im Prozess gebildete Hochsieder), gelöst. Optional kann zusätzlich ein Lösungsmittel verwendet werden.

[0037] Die Edukte für die Hydroformylierung sind Monoolefine oder Gemische von Monoolefinen mit 2 bis 25 Kohlenstoffatomen mit end- oder innenständiger C-C-Doppelbindung. Sie können gerackettig, verzweigt oder von cyclischer Struktur sein und auch mehrere olefinisch ungesättigte Gruppen aufweisen. Beispiele sind Propen, 1-Buten, c-2-Buten, t-2-Buten, Isobuten, Butadien, Mischungen der C4-Olefine, 1- oder 2-Penten, 2-Methylbuten-1, 2-Methylbuten-2, 3-Methylbuten-1, 1-, 2- oder 3-Hexen, das bei der Dimerisierung von Propen anfallende C6-Olefinmisch (Dipropen), 1-Hepten, Heptene, 2- oder 3-Methyl-1-hexen, 1-Octen, Octene, 2-Methylheptene, 3-Methylheptene, 5-Methylhepten-2, 6-Methylhepten-2, 2-Ethylhexen-1, das bei der Dimerisierung von Butenen anfallende isomere C8-Olefinmisch (Dibuten), 1-Nonen, Nonene, 2- oder 3-Methyloctene, das bei der Trimerisierung von Propen anfallende C9-Olefinmisch (Tripropen), Decene, 2-Ethyl-1-octen, Dodecene, das bei der Tetramerisierung von Propen oder der Trimerisierung von Butenen anfallende C12-Olefinmisch (Tetrapropen oder Tributen), Tetradecene, Hexadecene, bei der Tetramerisierung von Butenen anfallende C16-Olefinmisch (Tetrabuten) sowie durch Cooligomerisierung von Olefinen mit unterschiedlicher C-Zahl (bevorzugt 2 bis 4) hergestellte Olefinmische, gegebenenfalls nach destillativer Trennung in Fraktionen mit gleicher oder ähnlicher C-Zahl. Ebenfalls können Olefine oder Olefinmische, die durch Fischer-Tropsch-Synthese erzeugt werden, eingesetzt werden, sowie Olefine, die durch Oligomerisierung von Ethen erhalten werden oder die über Methathesereaktionen oder Telomerisationsreaktion zugänglich sind.

[0038] Bevorzugte Edukte sind Propen, 1-Buten, 2-Buten, 1-Hexen, 1-Octen, Dimere und Trimere des Butens (Dibuten, Di-n-buten, Di-iso-buten, Tributen) und allgemein  $\alpha$ -Olefine.

[0039] Die Hydroformylierung kann kontinuierlich oder diskontinuierlich durchgeführt werden. Beispiele für technische Ausführungen sind Rührkessel, Blasensäulen, Strahldüsenreaktoren, Rohrreaktoren, oder Schlaufenreaktoren, die zum Teil kaskadiert und/oder mit Einbauten versehen sein können.

[0040] Die Reaktion kann durchgehend oder in mehreren Stufen erfolgen. Die Trennung der entstandenen Aldehydverbindungen und des Katalysators kann durch eine herkömmliche Methode, wie Fraktionierung, durchgeführt werden. Technisch kann dies beispielsweise über eine Destillation, über einen Fallfilmverdampfer oder einen Dünnschichtverdampfer erfolgen. Die gilt besonders, wenn der Katalysator in einem hochsiedenden Lösungsmittel gelöst von den niedriger siedenden Produkten abgetrennt wird. Die abgetrennte Katalysatorlösung kann für weitere Hydroformylierungen verwendet werden. Bei Einsatz niederer Olefine (z. B. Propen, Buten, Penten) ist auch ein Austrag der Produkte aus dem Reaktor über die Gasphase möglich.

[0041] Die folgenden Beispiele sollen die Erfindung erläutern, nicht aber ihren Anwendungsbereich beschränken, der sich aus den Patentansprüchen ergibt.

### Beispiele

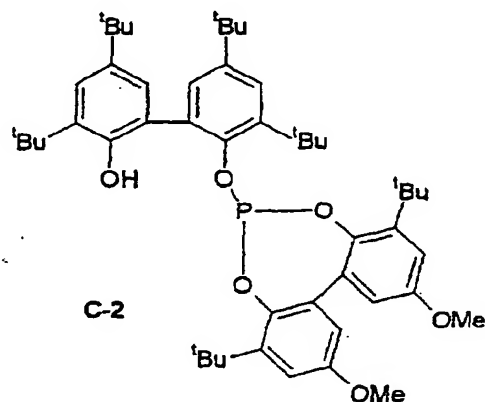
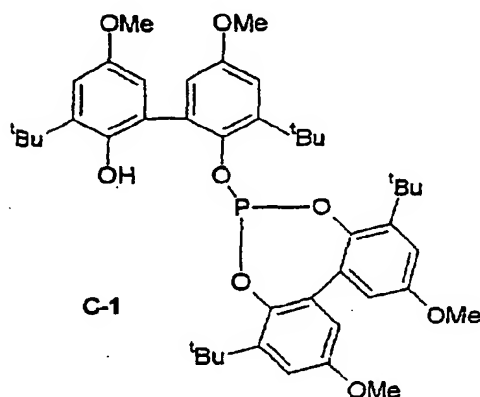
[0042] Alle Präparationen wurden mit Standard-Schlenk-Technik unter Schutzgas durchgeführt. Die Lösungsmittel wurden vor Gebrauch über geeigneten Trocknungsmitteln getrocknet.

Das in der Synthese eingesetzte 2-Chlor-1,3-dioxa-2-phospha-anthracen-4-on wurde laut einer Literaturvorschrift synthetisiert (BE 667036, Farbwerke Hoechst AG, 1966; *Chem. Abstr.* 65 (1966) 13741d). Das 3-Chlor-2,4-dioxa-3-phosphaphenanthren-1-on wurde auf analoge Weise erhalten. 2-Chlor-2,3-dioxa-2-phosphanaphthalin-4-on (van Boom's Reagenz) ist kommerziell erhältlich.

## Beispiel 1

## Synthese der Vorstufen C-1 und C-2

[0043]



## Vorstufe C-1

[0044] Zu einer Lösung von 2.42 g 2,2'-Bis(6-*tert*.-butyl-1-hydroxy-4-methoxyphenyl) (6.75 mmol) und 1.6 ml Pyridin in 22 ml THF tropft man bei 0 °C eine Lösung von 0.93 g  $\text{PCl}_3$  (6.75 mmol) in 10 ml THF. Nach 4 h Rühren bei 25 °C wird das Lösungsmittel im Vakuum entfernt. Nach Zusatz von 40 ml Diethylether, Filtration und Einengen im Vakuum werden 2.8 g (98 %) an spektroskopisch reinem Chloro-phosphorigsäureester des 2,2'-Bis(6-*tert*.-butyl-1-hydroxy-4-methoxyphenyl) erhalten:  $^{31}\text{P}$ -NMR ( $\text{CD}_2\text{Cl}_2$ )  $\delta$  172.7 ppm. 2.8 g dieses Chloroesters (6.62 mmol) in 20 ml THF gibt man bei Raumtemperatur zu einer bei -20 °C erhaltenen Monolithiumphenolatlösung aus 2.37 g 2,2'-Bis(6-*tert*.-butyl-1-hydroxy-4-methoxyphenyl) (6.62 mmol) in 30 ml THF und 20.7 ml einer 0.32 M Hexanlösung von *n*-Butyllithium (6.62 mmol). Nach 24 h wird im Vakuum eingengt. Zugabe von 40 ml Methylenchlorid, Filtration und Entfernen des Solvens im Vakuum ergeben 4.6 g (93 %) an hochviskosem Produkt.

Analyse (ber. für  $\text{C}_{44}\text{H}_{57}\text{O}_8\text{P}$  = 744.9 g/ Mol) C 70.35 (70.95); H 7.86 (7.71).  $^{31}\text{P}$ -NMR ( $\text{CD}_2\text{Cl}_2$ )  $\delta$  140.7 ppm.  $^1\text{H}$ -NMR ( $\text{CD}_2\text{Cl}_2$ )  $\delta$  1.43 (s, 9 H); 1.56 (s, 9 H); 1.63 (s, 9 H); 1.67 (s, 9 H); 4.01 (s, 3 H); 4.03 (s, 6 H); 4.05 (s, 3 H); 5.42 (s, 1 H); 6.7...7.3 (m, 8 H) ppm. FAB MS:  $m/e$  745 (37%,  $M^+$ ); 387 (100%,  $M^+$ - 2,2'-Bis(6-*tert*.-butyl-1-hydroxy-4-methoxyphenyl)). IR ( $\text{CHCl}_3$ , 0.1 mm  $\text{CaF}_2$ ),  $\nu$  (OH) = 3549  $\text{cm}^{-1}$ .

## Vorstufe C-2

[0045] Die Synthese wird analog zur Präparation von C-1 durchgeführt. Der Chlorophosphitdiester wird in nahezu quantitativer Ausbeute (98.4 %,  $^{31}\text{P}$  NMR,  $\text{CD}_2\text{Cl}_2$   $\delta$  172.0) erhalten. Für den zweiten Schritt der Reaktionssequenz werden dieser Chlorophosphitdiester (10.7 g, 22.5 mmol), 1.6 M Butyllithiumlösung in Hexan (14.1 ml) und die entsprechende Dihydroxydiphenylverbindung umgesetzt. Nach Entfernen des Lösungsmittels wird der Rückstand mehrmals mit heißem Hexan extrahiert. Aus den vereinigten Hexanfraktionen kristallisiert das Produkt aus, wird isoliert und im Vakuum getrocknet. Ausbeute: 76.4%

Analyse (ber. für  $\text{C}_{56}\text{H}_{81}\text{O}_4\text{P}$  = 849.23 g/ Mol) C 78.78 (79.20); H 9.95 (9.61).  $^{31}\text{P}$ -NMR ( $\text{CD}_2\text{Cl}_2$ )  $\delta$  142.3 ppm.  $^1\text{H}$ -NMR ( $\text{CD}_2\text{Cl}_2$ )  $\delta$  0.98 (s, 9 H); 1.15 (s, 9 H); 1.21 (s, 9 H); 1.22 (s, 9 H); 1.23 (s, 9 H); 1.24 (s, 9 H); 1.30 (s, 9 H); 1.36 (s, 9 H); 5.35 (s, 1 H); 6.99 (d, 1 H); 7.01 (d, 1 H); 7.05 (d, 1 H); 7.06 (d, 1 H); 7.26 (d, 2 H); 7.32 (d, 1 H); 7.36 (d, 1 H) ppm.

## Beispiel 2

## Synthese von Ligand 2-a

- 5 [0046] Zu einer Lösung von 2.27 g C-1 (3.04 mmol) in 24 ml THF werden bei -20°C unter Rühren innerhalb von 10 min 9.5 ml einer 0.32 M Lösung von *n*-Butyllithium (3.04 mmol) getropft. Nach Erwärmen auf Raumtemperatur wird zunächst 30 min nachgerührt, und die erhaltene Mischung dann zu 22 ml einer 0.138 M Lösung von 2-Chlor-1,3-dioxa-2-phospha-anthracen-4-on (3.04 mmol) in THF gegeben. Man rührt die Reaktionsmischung 4 h bei 25 °C, entfernt das Lösungsmittel im Vakuum und verrührt den sirupösen Rückstand 2 h mit 60 ml Hexan. Man filtriert, wäscht mit 2x 7 ml
- 10 Hexan und extrahiert den Filterkuchen durch Rückdestillation von Hexan aus dem Filtrat. 3-tägiges Lagern der Mutterlauge bei 5 °C ergibt 0.828 g reinen Feststoff. Eine zusätzliche Extraktion des Filterkuchens der Hexanextraktion mit 35 ml siedendem Diethylether ergibt nach Volumenreduktion des Filtrates auf 50 % und Lagerung bei 5 °C 0.6 g Produkt. Gesamtausbeute: 1.428 g = 49 %. Analyse (ber. für  $C_{55}H_{62}O_{11}P_2$  = 961.03 g/mol) C 68.69 (68.74); H 6.73 (6.50); P 6.41 (6.45) %.  $^{31}P$ -NMR ( $CD_2Cl_2$ ):  $\delta$  118.1; 119.1; 139.0; 140.2.  $^1H$ -NMR ( $CD_2Cl_2$ ):  $\delta$  1.15..1.44 (36 H); 3.81..3.93 (12 H); 6.57..8.71 (14 H).
- 15 FAB-MS: *m/e* 961 (30 %,  $M^+$ ); 745 (31 %); 727 (97 %); 387 (100 %).

## Beispiel 3

## 20 Synthese von Ligand 3-a

- [0047] Als P-Cl Verbindung kommt 3-Chlor-2,4-dioxa-3-phospha-phenanthren-1-on zum Einsatz. Die Synthese wird ausgehend von 2.31 g C-1 (3.10 mmol) bis zur Extraktion des Filterkuchens mit rückdestilliertem Hexan aus dem Filtrat analog zur Darstellung von 2-a durchgeführt. Die anschließende Lagerung der Lösung bei 5 °C ergibt zunächst
- 25 0.90 g, nach Volumenreduktion auf die Hälfte weitere 1.36 g Produkt, Gesamtausbeute: 2.26 g = 75 %. Analyse (ber. für  $C_{55}H_{62}O_{11}P_2$  = 961.03 g/mol) C 69.42 (68.74); H 7.16 (6.50); P 5.98 (6.45) %.  $^{31}P$ -NMR ( $CD_2Cl_2$ ):  $\delta$  120.3; 121.1; 139.7; 140.7.  $^1H$ -NMR ( $CD_2Cl_2$ ): 0.87..1.40 (36 H); 3.75..3.88 (12 H); 6.63..8.17 (14 H). CI-MS: *m/e* 962 (31 %,  $M-H^+$ ); 745 (100 %); 405 (90 %); 387 (80 %).

## 30 Beispiel 4

## Synthese von Ligand 6-a

- [0048] Als P-Cl Verbindung kommt 2-Chlor-1,3-dioxa-2-phosphanaphthalin-4-on zum Einsatz. Die Synthese wird ausgehend von 6.86 g C-1 bis zur Extraktion des Filterkuchens analog zur Darstellung von 2-a durchgeführt. Die Extraktion erfolgt mit heißem Hexan und mit Diethylether. Nach Reduzierung der Lösungsmittelmenge auf ein Drittel und anschließender Lagerung der Lösung bei -20 °C erhält man das Produkt in 54% Ausbeute.  $^{31}P$ -NMR ( $CD_2Cl_2$ ):  $\delta$  119.2 (m); 119.8 (m); 139.5 (m); 140.1 (m);  $^1H$ -NMR ( $CD_2Cl_2$ ): 1.02..1.26 (36 H); 3.67..3.74 (12 H); 6.43..7.99 (12 H).
- 40 FAB-MS: *m/e* 911 (100%,  $M^+$ ), 744 (18%), 387 (13%).

## Beispiel 5

## Synthese von Ligand 6-b

- 45 [0049] Als P-Cl Verbindung kommt 2-Chlor-1,3-dioxa-2-phosphanaphthalin-4-on zum Einsatz. Die Synthese wird ausgehend von 4.93 g C-2 analog zur Synthese von Verbindung 2-a durchgeführt. Gesamtausbeute 50.4 %. Analyse (ber. für  $C_{63}H_{84}O_7P_2$  = 1015.30 g/mol) C 74.86 (74.53); H 8.43 (8.34).  $^{31}P$ -NMR ( $CD_2Cl_2$ ):  $\delta$  118.5, 119.7, 142.0, 142.8;  $^1H$ -NMR ( $CD_2Cl_2$ ): 0.90..1.36 (72 H); 6.74..7.90 (12 H); FAB-MS: *m/e* 1015 (7%,  $M^+$ ), 832 (100%), 439 (70%).

## 50 Beispiel 6

## Synthese von Ligand 2-b

- 55 [0050] Als P-Cl Verbindung kommt 2-Chlor-1,3-dioxa-2-phospha-anthracen-4-on zum Einsatz. Die Synthese wird ausgehend von 5.07 g C-2 analog zur Darstellung von 2-a durchgeführt. Ausbeute: 73 %. Analyse (ber. für  $C_{67}H_{86}O_7P_2$  = 1065.36 g/mol) C 75.24 (75.54); H 8.16 (8.14).  $^{31}P$ -NMR ( $CD_2Cl_2$ ):  $\delta$  117.8, 118.9, 142.1, 142.9; Verhältnis der Diastereomeren 1.3 : 1  $^1H$ -NMR ( $CD_2Cl_2$ ): 0.99..1.35 (72 H); 6.95..8.55 (14 H). FAB-MS: *m/e* 1064 (18%,  $M-H$ ), 831 (100%), 439 (78%).

## Beispiel 7 und 8

## Hydroformylierung von 1-Octen

[0051] Die Versuchsdurchführung erfolgte nach Befüllen unter Schutzgas in einem mit Begasungsrührer, Druckpipette und Nachdruckregler ausgestatteten 200 ml-Edelstahlautoklav der Fa. Buddeberg, Mannheim, im Ölbadthermostaten. Zur Minimierung eines Einflusses von Feuchtigkeit und Sauerstoff wurde das als Solvens benutzte Toluol mit Natrium-Ketyl getrocknet und unter Argon destilliert. Das als Substrat eingesetzte 1-Octen wurde mehrere Stunden über Natrium am Rückfluß erhitzt und unter Argon destilliert.

Der Autoklav wurde beschickt mit 27 ml Toluol, in welchem 5.456 mg = 0.0176 mmol [acacRh(COD)], und 0.088 mmol des jeweiligen Liganden gelöst waren. Das molare Verhältnis Rh/P betrug damit 1:10. In die Druckpipette über dem Reaktor gab man 24 ml = ca. 16.8 g (149.3 mmol) 1-Octen. Das Verhältnis Rh/1-Octen betrug damit ca. 1: 8500. Reaktor und Druckpipette wurden über einen der Druckregelstrecke parallel geschalteten Bypass bei einem Solldruck von 50 bar mit 33 bar, bei einem Solldruck von 20 bar mit 13 bar CO/H<sub>2</sub> (1:1; Synthesegas) beaufschlagt und der Reaktorinhalt unter magnetischem Rühren mit dem Begasungsrührer mit 1500 min<sup>-1</sup> auf 80 bzw. 100°C temperiert. Nach Erreichen der Solltemperatur wurde der Druck auf 47 bar (17 bar) erhöht und das Olefingemisch aus der Druckpipette mit einem Druck von 55 bar (25 bar) in den Reaktor gepreßt. Es stellte sich ein Anfangsdruck der Reaktion von 49.6 bar (19.2 bar) ein. Nach sofortiger manueller Regulierung auf 50 bar (20 bar) wurde der Bypass geschlossen, und der Druck über die gesamte Reaktionszeit mit dem Nachdruckregler konstant gehalten. Der Versuch wurde unter Zwangskühlung nach Ablauf der festgelegten Reaktionszeit beendet. Die Reaktionslösung wurde unter Schutzgas entnommen und gaschromatografisch analysiert.

[0052] Die nachfolgende Tabelle enthält die mit den einzelnen Liganden erhaltenen Ergebnisse.

Beispiel	Ligand	Temp. [°C]	p [bar]	t [h]	Ausbeute [%]	Nonanal Anteil [%]
7	2-a	100	20	3	81	79.0
8	3-a	100	20	3	79	83.8

## Beispiel 9 bis 19

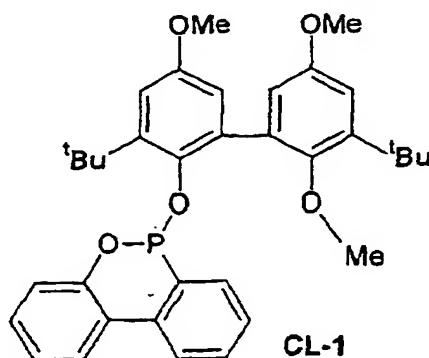
## Hydroformylierung einer Mischung von 1-Octen, 2-Octen, 3-Octen und 4-Octen

[0053] Die Versuchsdurchführung erfolgte nach Befüllen unter Schutzgas in einem mit Begasungsrührer, Druckpipette und Nachdruckregler ausgestatteten 200 ml-Edelstahlautoklav der Fa. Buddeberg, Mannheim, im Ölbadthermostaten. Zur Minimierung eines Einflusses von Feuchtigkeit und Sauerstoff wurde das als Solvens benutzte Toluol mit Natrium-Ketyl getrocknet und unter Argon destilliert. Das als Substrat eingesetzte Octenisomerengemisch wurde mehrere Stunden über Natrium am Rückfluß erhitzt und unter Argon destilliert. Zusammensetzung: 1-Octen, 3.3 %; *cis+trans*-2-Octen, 48.5 %; *cis+trans*-3-Octen, 29.2%; *cis+trans*-Octen-4, 16.4 %; verzweigte C8-Olefine, 2.6 %.

Der Autoklav wurde beschickt mit 41 ml Toluol, in welchem 18.75 mg = 0.0604 mmol [acacRh(COD)], der jeweilige Bidentatligand und ggf. der nachfolgend abgebildete Coligand gelöst waren. Das Verhältnis Rh/Bidentatligand (Ligand) /Etherphosphonit (Coligand) ist in der Tabelle angegeben. In die Druckpipette über dem Reaktor gab man 15 ml = 10.62 g (94.63 mmol) Octene. Das Verhältnis Rh/Octene betrug damit ca. 1: 1570. Reaktor und Druckpipette wurden über einen der Druckregelstrecke parallel geschalteten Bypass mit 13 bar CO/H<sub>2</sub> (1:1; Synthesegas) beaufschlagt und der Reaktorinhalt unter magnetischem Rühren mit dem Begasungsrührer mit 1500 min<sup>-1</sup> auf 130 °C temperiert. Nach Erreichen der Solltemperatur wurde der Druck auf 17 bar erhöht, und das Olefingemisch aus der Druckpipette mit einem Druck von 25 bar in den Reaktor gepreßt. Es stellte sich ein Anfangsdruck der Reaktion von 19.2 bar ein. Nach sofortiger manueller Regulierung auf 20 bar wurde der Bypass geschlossen, und der Druck über die gesamte Reaktionszeit mit dem Nachdruckregler konstant gehalten. Der Versuch wurde unter Zwangskühlung nach drei Stunden beendet. Die Reaktionslösung wurde unter Schutzgas entnommen und gaschromatografisch analysiert.

[0054] Als Coligand wurde eingesetzt:





[0055] Die nachfolgende Tabelle enthält die mit den einzelnen Liganden erhaltenen Ergebnisse.

Beispiel	Ligand / Coligand	T [°C]	Rh/Lig/CoLig/Olefin [mol/mol/mol]	t [h]	Ausb. [%]	Nonanal Anteil [%]
9	2-a	130	1/5/0/1570	3	95	64.2
10	2-b	130	1/5/0/1570	3	93	67.9
11	3-a	130	1/5/0/1570	3	96	69.0
12	6-a	130	1/5/0/1570	3	94	63.9
13	6-b	130	1/5/0/1570	3	95	67.3
14	2-a/CL-1	130	1/2.5/5/1570	3	92	63.5
15	3-a/CL-1	130	1/2.5/5/1570	3	93	67.8
16	6-a/CL-1	130	1/2.5/5/1570	6	98	63.0
17*	3-a	130	1/5/0/15700	6	74	69.5
18*	6-a	130	1/5/0/15700	6	83	64.1
19*	6-b	130	1/5/0/15700	6	66	69.0

\* 0.00604 mmol [acacRh(COD)], entsprechend weniger Liganden

#### Beispiel 20-25

#### Hydroformylierung von technischem Di-n-Buten

[0056] Die Versuchsdurchführung erfolgte analog zu den Beispielen 9-19 mit 15 ml = 10.70 g (95.34 mmol) einer Mischung von doppelbindungs- und gerüstisomeren Octenen, die durch Dimerisierung von n-Butenen erhalten wurden. Die nachfolgende Tabelle enthält sowohl Ergebnisse, die mit reinen Bidentatliganden, als auch unter Anwendung einer Mischung von Bidentatligand/Coligand CL-1 erhalten wurden.

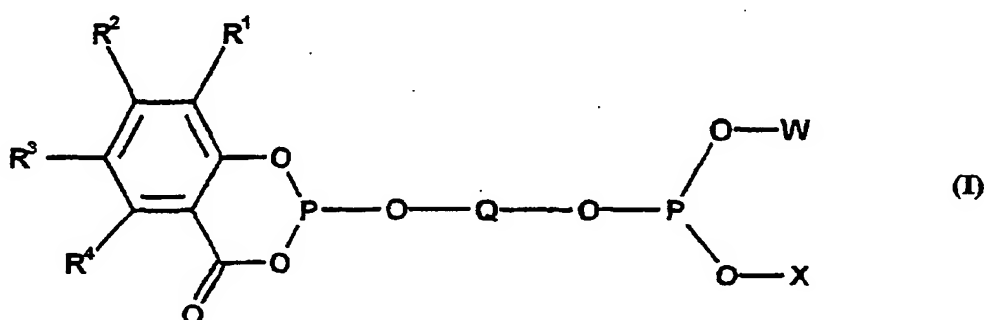
Beispiel	Ligand / Coligand	T [°C]	Rh/Lig/CoLig/Olefin [mol/mol/mol]	t [h]	Ausb. [%]	Nonanal Anteil [%]
20	2-a	130	1/5/0/1578	6	59	63.2
21	2-a/CL-1	130	112.5/15/1578	6	57	63.0

(fortgesetzt)

Beispiel	Ligand / Coligand	T [°C]	Rh/Lig/CoLig/Olefin [mol/ mol/mol/mol]	t [h]	Ausb. [%]	Nonanal Anteil [%]
22	3-a	130	1/5/0/1578	6	56	65.7
23	3-a/CL-1	130	1/2.5/5/1578	6	60	65.4
24	6-a	130	1/5/0/1578	6	56	63.1
25	6-a/CL-1	130	1/2.5/5/1578	6	58	62.3

# Patentansprüche

## 1. Bisphosphit der Formel I



mit  $R^1, R^2, R^3, R^4 = H$ , aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, aromatisch-aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I,  $-CF_3$ ,  $-OR^7$ ,  $-COR^7$ ,  $-CO_2R^7$ ,  $-CO_2M$ ,  $-SR^7$ ,  $-SO_2R^7$ ,  $-SOR^7$ ,  $-SO_3R^7$ ,  $-SO_3M$ ,  $-SO_2NR^7R^8$ ,  $NR^7R^8$ ,  $N=CR^7R^8$ ,  $NH_2$ , wobei  $R^1$  bis  $R^4$  eine gleiche oder unterschiedliche Bedeutung besitzen und kovalent miteinander verknüpft sein können,

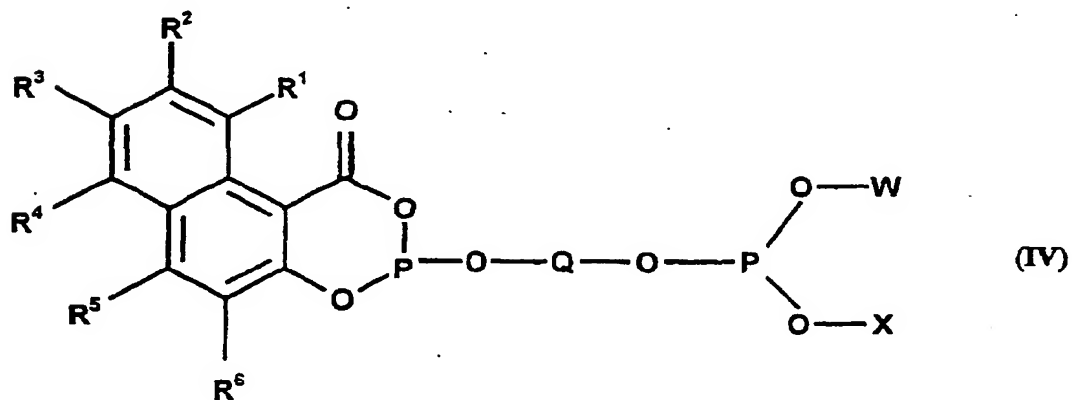
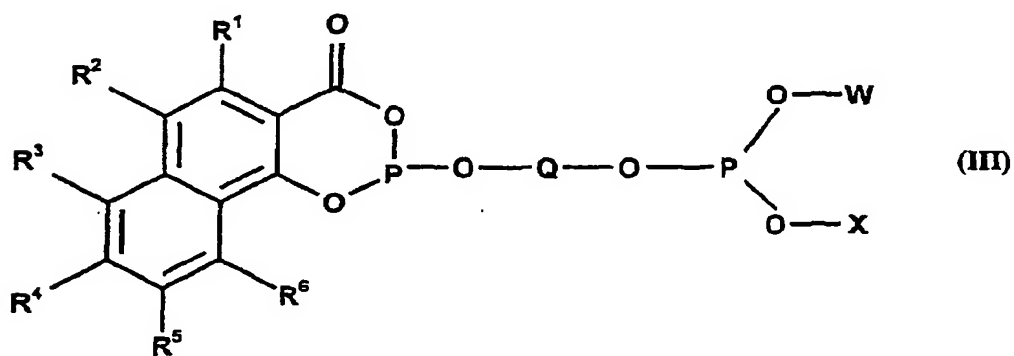
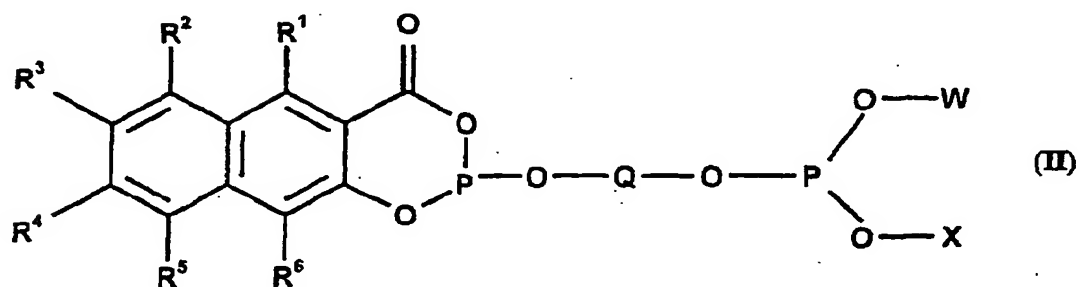
$R^7, R^8 = H$ , substituierter oder unsubstituierter, aliphatischer oder aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen, mit gleicher oder unterschiedlicher Bedeutung,

M = Alkalimetall-, Erdalkalimetall-, Ammonium-, Phosphoniumion

Q = zweiwertiger aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen,

W, X = aliphatische, alicyclische, aliphatisch-alicyclische, heterocyclische, aliphatisch-heterocyclische, aromatische, aromatisch-aromatische, aliphatisch-aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, die gleich oder unterschiedlich oder kovalent miteinander verknüpft sein können.

## 2. Bisphospite der Formel II, III und IV



50 mit R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> = H aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatisch-aromatischer, aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I, -CF<sub>3</sub>, -OR<sup>7</sup>, -COR<sup>7</sup>, -CO<sub>2</sub>R<sup>7</sup>, -CO<sub>2</sub>M, -SR<sup>7</sup>, -SO<sub>2</sub>R<sup>7</sup>, -SOR<sup>7</sup>, -SO<sub>3</sub>R<sup>7</sup>, -SO<sub>3</sub>M, -SO<sub>2</sub>NR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>, NR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>, N=CR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>, NH<sub>2</sub>, wobei R<sup>1</sup> bis R<sup>6</sup> eine gleiche oder unterschiedliche Bedeutung besitzen,

55 R<sup>7</sup>, R<sup>8</sup> = H, substituierter oder unsubstituierter, aliphatischer oder aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen, mit gleicher oder unterschiedlicher Bedeutung,

M = Alkalimetall-, Erdalkalimetall-, Ammonium-, Phosphoniumion

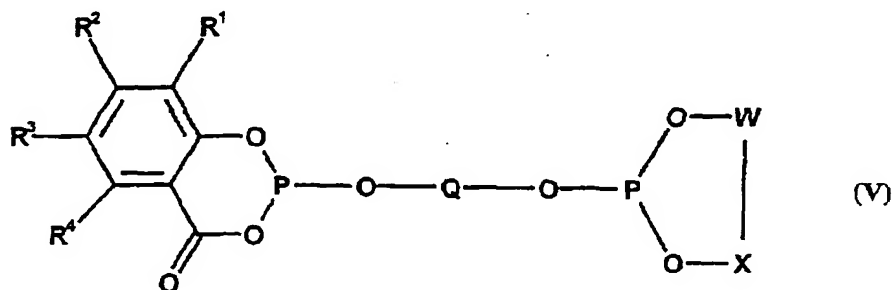
Q = zweiwertiger aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-hetero-

cyclischer, aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, W, X = aliphatische, alicyclische, aliphatisch-alicyclische, heterocyclische, aliphatisch-heterocyclische, aromatische, aromatisch-aromatische, aliphatisch-aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, die gleich oder unterschiedlich oder kovalent miteinander verknüpft sein können.

3. Bisphosphit gemäß Anspruch 1 oder 2,

**dadurch gekennzeichnet,**

**dass W und X aliphatische, alicyclische, aliphatisch-alicyclische, heterocyclische, aliphatisch-heterocyclische, aromatische, aromatisch-aromatische, aliphatisch-aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, mit einer kovalenten Verknüpfung gemäß Formel V**

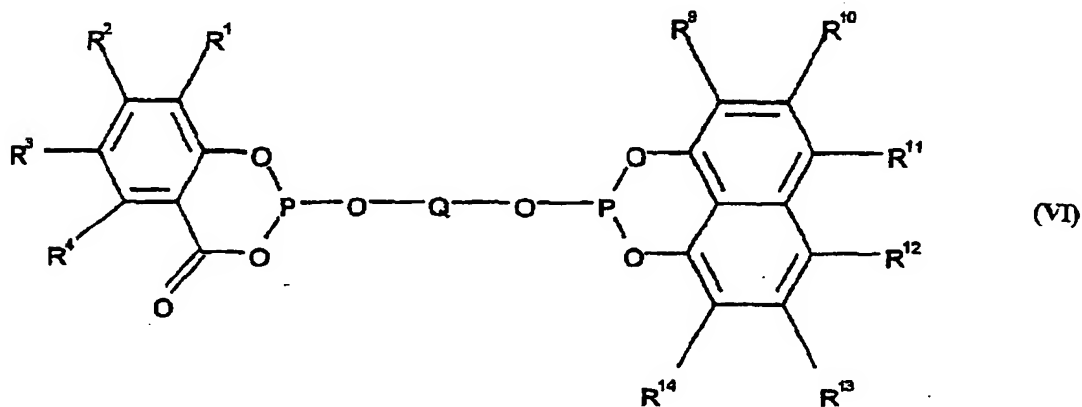


sind und R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> und Q die in Anspruch 1 genannten Bedeutungen und Maßgaben besitzen.

4. Bisphosphit gemäß Anspruch 1 oder 2,

**dadurch gekennzeichnet,**

**dass W und X aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen mit kovalenten Verknüpfungen gemäß Formel VI**



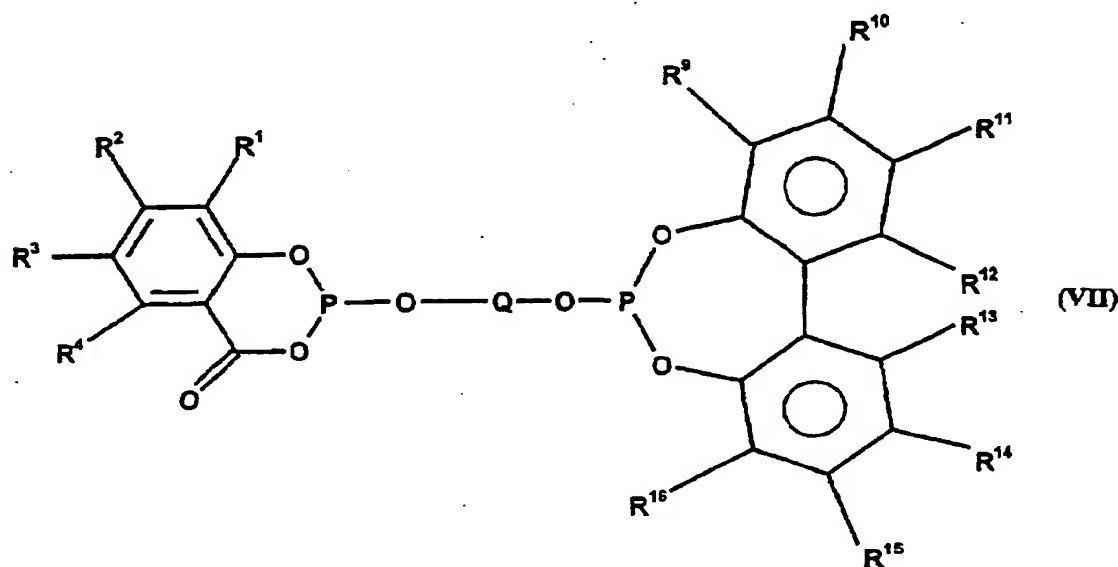
sind,

mit R<sup>9</sup>, R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup>, R<sup>12</sup>, R<sup>13</sup>, R<sup>14</sup> = H, aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatisch-aromatischer, aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I, -CF<sub>3</sub>, -OR<sup>25</sup>, -COR<sup>25</sup>, -CO<sub>2</sub>R<sup>25</sup>, -CO<sub>2</sub>M, -SR<sup>25</sup>,

-SO<sub>2</sub>R<sup>25</sup>, -SOR<sup>25</sup>, -SO<sub>3</sub>R<sup>25</sup>, -SO<sub>3</sub>M, -SO<sub>2</sub>NR<sup>25</sup>R<sup>26</sup>, NR<sup>25</sup>R<sup>26</sup>, N=CR<sup>25</sup>R<sup>26</sup>, NH<sub>2</sub>, wobei R<sup>9</sup> bis R<sup>14</sup> eine gleiche oder unterschiedliche Bedeutung besitzen und kovalent miteinander verknüpft sein können, R<sup>25</sup>, R<sup>26</sup> = H, substituierter oder unsubstituierter, aliphatischer oder aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen, mit gleicher oder unterschiedlicher Bedeutung, M = Alkalimetall-, Erdalkalimetall-, Ammonium-, Phosphoniumion und R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> und Q die in Anspruch 1 genannten Bedeutungen und Maßgaben besitzen.

5. Bisphosphit gemäß Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet,

dass W und X aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen mit einer kovalenten Verknüpfung gemäß Formel VII



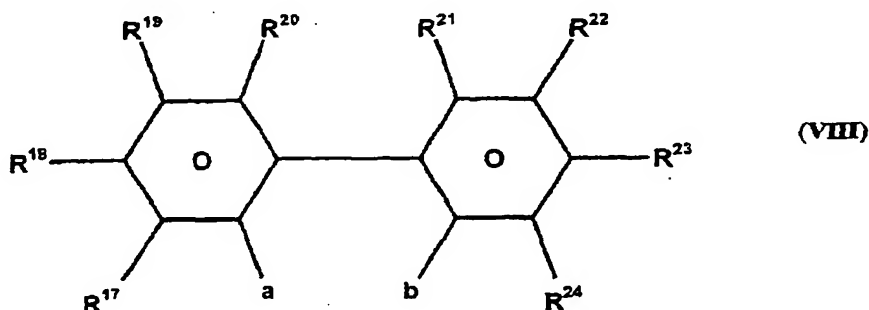
sind,

mit R<sup>9</sup>, R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup>, R<sup>12</sup>, R<sup>13</sup>, R<sup>14</sup>, R<sup>15</sup>, R<sup>16</sup> = H, aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, aromatisch-aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I, -CF<sub>3</sub>, -OR<sup>25</sup>, -COR<sup>25</sup>, -CO<sub>2</sub>R<sup>25</sup>, -CO<sub>2</sub>M, -SR<sup>25</sup>, -SO<sub>2</sub>R<sup>25</sup>, -SOR<sup>25</sup>, -SO<sub>3</sub>R<sup>25</sup>, -SO<sub>3</sub>M, -SO<sub>2</sub>NR<sup>25</sup>R<sup>26</sup>, NR<sup>25</sup>R<sup>26</sup>, N=CR<sup>25</sup>R<sup>26</sup>, NH<sub>2</sub>, wobei R<sup>9</sup> bis R<sup>16</sup> eine gleiche oder unterschiedliche Bedeutung besitzen und kovalent miteinander verknüpft sein können, R<sup>25</sup>, R<sup>26</sup> = H, substituierter oder unsubstituierter, aliphatischer oder aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen, mit gleicher oder unterschiedlicher Bedeutung, M = Alkalimetall-, Erdalkalimetall-, Ammonium-, Phosphoniumion und R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> und Q die in Anspruch 1 genannten Bedeutungen und Maßgaben besitzen.

6. Bisphosphit nach einem der Ansprüche 1 bis 5,

dadurch gekennzeichnet,

dass das Q ein Kohlenwasserstoffrest gemäß Formel VIII

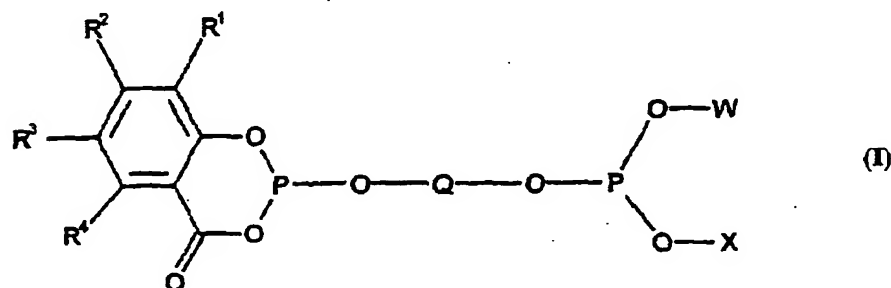


ist,

mit  $R^{17}, R^{18}, R^{19}, R^{20}, R^{21}, R^{22}, R^{23}, R^{24} = H$ , aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatisch-aromatischer, aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen,  $F, Cl, Br, I, -CF_3, -OR^{25}, -COR^{25}, -CO_2R^{25}, -CO_2M, -SR^{25}, -SO_2R^{25}, -SOR^{25}, -SO_3R^{25}, -SO_3M, -SO_2NR^{25}R^{26}, NR^{25}R^{26}, N=CR^{25}R^{26}, NH_2$ , wobei  $R^{17}$  bis  $R^{24}$  eine gleiche oder unterschiedliche Bedeutung besitzen und kovalent miteinander verknüpft sein können,  $R^{25}, R^{26} = H$ , substituierter oder unsubstituierter, aliphatischer oder aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen,

$M = \text{Alkalimetall-}, \text{Erdalkalimetall-}, \text{Ammonium-}, \text{Phosphoniumion}$   
wobei die Positionen a und b als Anknüpfungspunkte dienen.

7. Bisphosphitmetallkomplex, enthaltend ein Metall der 4., 5., 6., 7. oder 8. Nebengruppe des Periodensystems der Elemente und ein oder mehrere Bisphosphite der Formel I



mit  $R^1, R^2, R^3, R^4 = H$ , aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, aromatisch-aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen,  $F, Cl, Br, I, -CF_3, -OR^7, -COR^7, -CO_2R^7, -CO_2M, -SR^7, -SO_2R^7, -SOR^7, -SO_3R^7, -SO_3M, -SO_2NR^7R^8, NR^7R^8, N=CR^7R^8, NH_2$ , wobei  $R^1$  bis  $R^4$  eine gleiche oder unterschiedliche Bedeutung besitzen und kovalent miteinander verknüpft sein können.

$R^7, R^8 = H$ , substituierter oder unsubstituierter, aliphatischer oder aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen, mit gleicher oder unterschiedlicher Bedeutung,

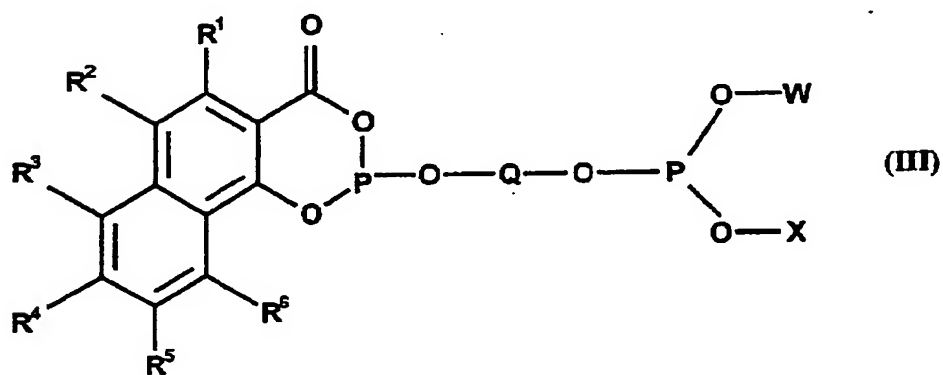
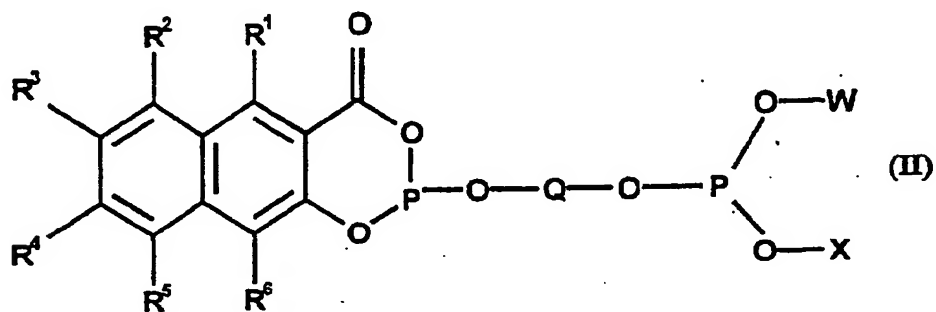
$M = \text{Alkalimetall-}, \text{Erdalkalimetall-}, \text{Ammonium-}, \text{Phosphoniumion}$

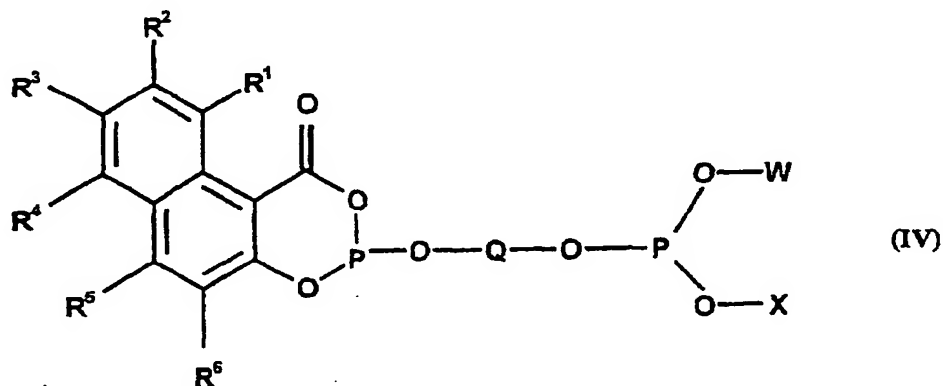
$Q = \text{zweiwertiger aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, aromatisch-aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen,}$

$W, X = \text{aliphatische, alicyclische, aliphatisch-alicyclische, heterocyclische, aliphatisch-heterocyclische, aromatische, aliphatisch-aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, die gleich oder}$

unterschiedlich oder kovalent miteinander verknüpft sein können.

8. Bisphosphitmetallkomplex, enthaltend ein Metall der 4., 5., 6., 7. oder 8. Nebengruppe des Periodensystems der Elemente und ein oder mehrere Bisphosphite der Formeln II, III und/oder IV





mit  $R^1, R^2, R^3, R^4, R^5, R^6 = H$  aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, aromatisch-aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I,  $-CF_3$ ,  $-OR^7$ ,  $-COR^7$ ,  $-CO_2R^7$ ,  $-CO_2M$ ,  $-SR^7$ ,  $-SO_2R^7$ ,  $-SOR^7$ ,  $-SO_3R^7$ ,  $-SO_3M$ ,  $-SO_2NR^7R^8$ ,  $NR^7R^8$ ,  $N=CR^7R^8$ ,  $NH_2$ , wobei  $R^1$  bis  $R^6$  eine gleiche oder unterschiedliche Bedeutung besitzen,

$R^7, R^8 = H$ , substituierter oder unsubstituierter, aliphatischer oder aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen, mit gleicher oder unterschiedlicher Bedeutung,

$M =$  Alkalimetall-, Erdalkalimetall-, Ammonium-, Phosphoniumion

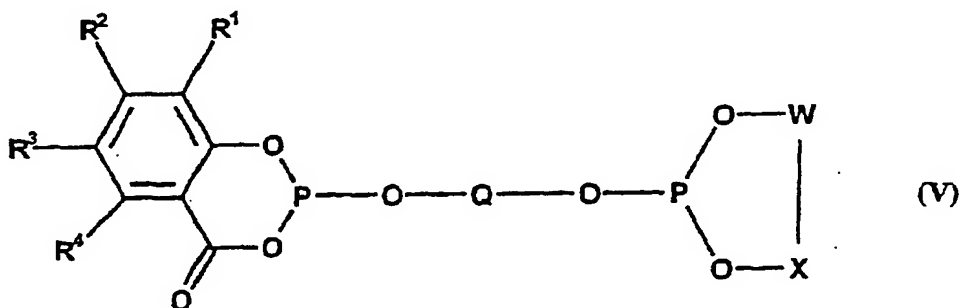
$Q =$  zweiwertiger aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, aromatisch-aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen,

$W, X =$  aliphatische, alicyclische, aliphatisch-alicyclische, heterocyclische, aliphatisch-heterocyclische, aromatische, aliphatisch-aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, die gleich oder unterschiedlich oder kovalent miteinander verknüpft sein können.

9. Bisphosphitmetallkomplex nach Anspruch 7 oder 8,

**dadurch gekennzeichnet,**

dass  $W$  und  $X$  aliphatische, alicyclische, aliphatisch-alicyclische, heterocyclische, aliphatisch-heterocyclische, aromatische, aromatisch-aromatische, aliphatisch-aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, mit einer kovalenten Verknüpfung gemäß Formel V



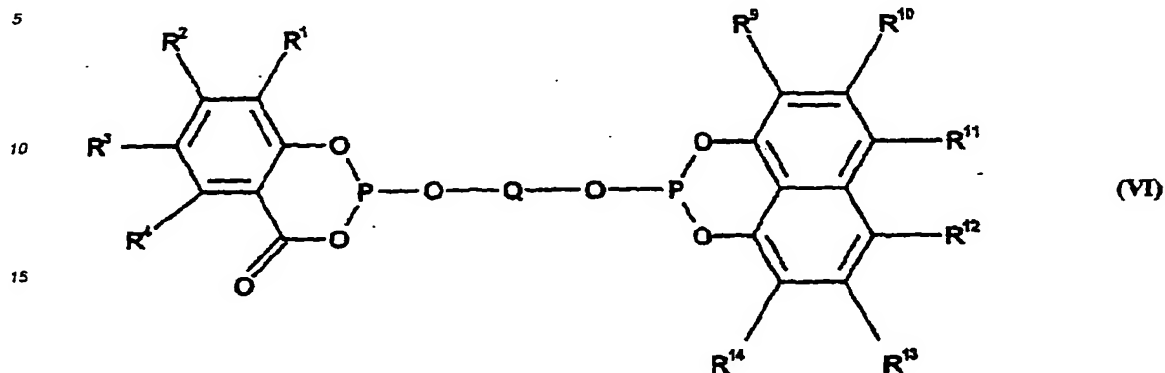
sind und  $R^1, R^2, R^3, R^4$  und  $Q$  die in Anspruch 7 genannten Bedeutungen und Maßgaben besitzen.

10. Bisphosphitmetallkomplex nach Anspruch 7 oder 8,

**dadurch gekennzeichnet,**



dass W und X aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen mit kovalenten Verknüpfungen gemäß Formel VI



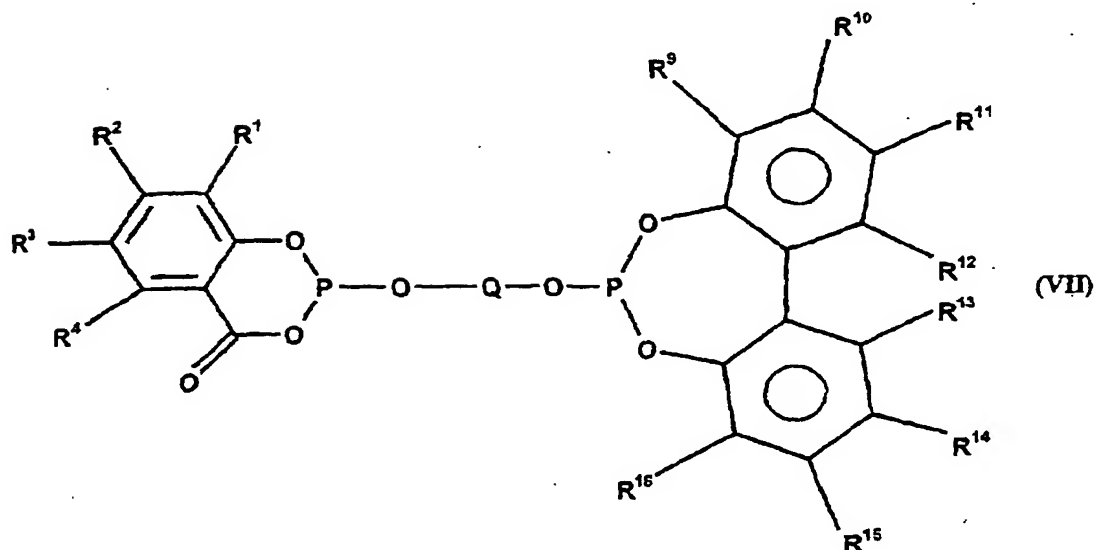
20 sind,

mit  $R^9, R^{10}, R^{11}, R^{12}, R^{13}, R^{14} = H$ , aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, aromatisch-aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I,  $-CF_3$ ,  $-OR^{25}$ ,  $-COR^{25}$ ,  $-CO_2R^{25}$ ,  $-CO_2M$ ,  $-SR^{25}$ ,  $-SO_2R^{25}$ ,  $-SOR^{25}$ ,  $-SO_3R^{25}$ ,  $-SO_3M$ ,  $-SO_2NR^{25}R^{26}$ ,  $NR^{25}R^{26}$ ,  $N=CR^{25}R^{26}$ ,  $NH_2$ , wobei  $R^9$  bis  $R^{14}$  eine gleiche oder unterschiedliche Bedeutung besitzen und kovalent miteinander verknüpft sein können,  $R^{25}, R^{26} = H$ , substituierter oder unsubstituierter, aliphatischer oder aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen, mit gleicher oder unterschiedlicher Bedeutung,  $M = \text{Alkalimetall-}, \text{Erdalkalimetall-}, \text{Ammonium-}, \text{Phosphoniumion}$  und  $R^1, R^2, R^3, R^4$  und  $Q$  die in Anspruch 1 genannten Bedeutungen und Maßgaben besitzen.

11. Bisphosphitmetallkomplex nach einem der Ansprüche 7 oder 8,

dadurch gekennzeichnet,

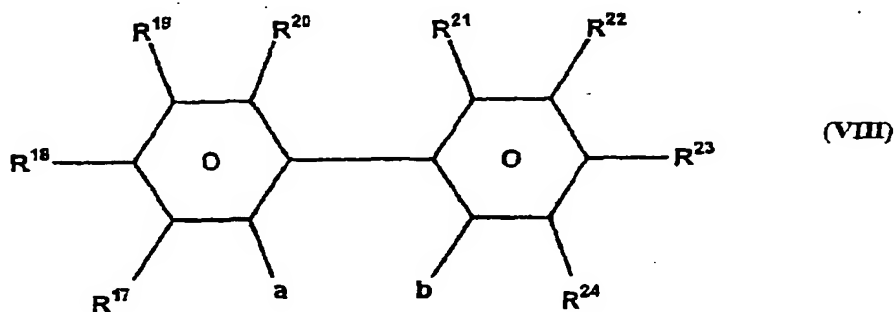
dass W und X aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen mit einer kovalenten Verknüpfung gemäß Formel VII



sind,

mit  $R^9, R^{10}, R^{11}, R^{12}, R^{13}, R^{14}, R^{15}, R^{16} = H$ , aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, aromatisch-aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen,  $F, Cl, Br, I, -CF_3, -OR^{25}, -COR^{25}, -CO_2R^{25}, -CO_2M, -SR^{25}, -SO_2R^{25}, -SOR^{25}, -SO_3R^{25}, -SO_3M, -SO_2NR^{25}R^{26}, NR^{25}R^{26}, N=CR^{25}R^{26}, NH_2$ , wobei  $R^9$  bis  $R^{14}$  eine gleiche oder unterschiedliche Bedeutung besitzen und kovalent miteinander verknüpft sein können,  $R^{25}, R^{26} = H$ , substituierter oder unsubstituierter, aliphatischer oder aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen, mit gleicher oder unterschiedlicher Bedeutung,  $M = \text{Alkalimetall-, Erdalkalimetall-, Ammonium-, Phosphoniumion}$  und  $R^1, R^2, R^3, R^4$  und  $Q$  die in Anspruch 1 genannten Bedeutungen und Maßgaben besitzen.

12. Bisphosphitmetallkomplex nach einem der Ansprüche 7 bis 11, dadurch gekennzeichnet, dass das  $Q$  ein Kohlenwasserstoffrest gemäß Formel VIII



ist,

mit  $R^{17}, R^{18}, R^{19}, R^{20}, R^{21}, R^{22}, R^{23}, R^{24} = H$ , aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, hetero-

cyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, aromatisch-aromatischer, aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I,  $-\text{CF}_3$ ,  $-\text{OR}^{25}$ ,  $-\text{COR}^{25}$ ,  $-\text{CO}_2\text{R}^{25}$ ,  $-\text{CO}_2\text{M}$ ,  $-\text{SR}^{25}$ ,  $-\text{SO}_2\text{R}^{25}$ ,  $-\text{SOR}^{25}$ ,  $-\text{SO}_3\text{R}^{25}$ ,  $-\text{SO}_3\text{M}$ ,  $-\text{SO}_2\text{NR}^{25}\text{R}^{26}$ ,  $\text{NR}^{25}\text{R}^{26}$ ,  $\text{N}=\text{CR}^{25}\text{R}^{26}$ ,  $\text{NH}_2$ , wobei  $\text{R}^{17}$  bis  $\text{R}^{24}$  eine gleiche oder unterschiedliche Bedeutung besitzen und kovalent miteinander verknüpft sein können,  $\text{R}^{25}$ ,  $\text{R}^{26} = \text{H}$ , substituierter oder unsubstituierter, aliphatischer oder aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen,

M = Alkalimetall-, Erdalkalimetall-, Ammonium-, Phosphoniumion

wobei die Positionen a und b als Anknüpfungspunkte dienen.

13. Bisphosphitmetallkomplex nach einem der Ansprüche 7 bis 12,

**dadurch gekennzeichnet,**

**dass als Metall Rhodium, Platin, Kobalt oder Ruthenium eingesetzt wird.**

14. Verwendung der Bisphosphite gemäß einem der Ansprüche 1 bis 6 in einem Verfahren zur Hydroformylierung von Olefinen

15. Verwendung der Bisphosphitmetallkomplexe gemäß einem der Ansprüche 7 bis 12 in einem Verfahren zur Hydroformylierung von Olefinen.

16. Verwendung der Bisphosphite gemäß einem der Ansprüche 1 bis 6 in einem Verfahren zur Hydroformylierung von Olefinen unter Anwesenheit von weiteren phosphorhaltigen Liganden.

17. Verwendung der Bisphosphitmetallkomplexe gemäß einem der Ansprüche 7 bis 12 in einem Verfahren zur Hydroformylierung von Olefinen unter Anwesenheit von weiteren phosphorhaltigen Liganden.



Europäisches  
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung  
EP 01 12 2420

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.7)
P.X	SELENT, DETLEF ET AL: "New phosphorus ligands for the rhodium-catalyzed isomerization/ hydroformylation of internal octenes" ANGEW. CHEM., INT. ED. (2001). 40(9), 1696-1698 XP002186807 * das ganze Dokument *	1-17	C07F9/6574
A	KADYROV R ET AL: "New carbohydrate bisphosphites as chiral ligands" TETRAEDRON: ASYMMETRY, ELSEVIER SCIENCE PUBLISHERS, AMSTERDAM, NL, Bd. 9, Nr. 2, 30. Januar 1998 (1998-01-30), Seiten 329-340. XP004131180 ISSN: 0957-4166 * Seite 330; Beispiel 28 *	1	
A	DE 196 02 301 A (MITSUBISHI CHEM CORP) 25. Juli 1996 (1996-07-25) * Seite 14; Beispiele 61-65 *	1	
A	SHADID B; VAN DER PLAS H C: "The Synthesis of Cytokinin Phosphatases" TETRAEDRON ELSEVIER SCIENCE PUBLISHERS, Bd. 46, Nr. 3, 1990, Seiten 901-912, XP002186808 AMSTERDAM, NL * Seite 906; Beispiel 14 *	1,3	
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort MÜNCHEN		Abschlußdatum der Recherche 8. Januar 2002	
		Prüfer Richter, H	
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE			
<p>X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet  Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung desselben Kategorisierers  A : technologischer Hintergrund  O : mündliche Offenbarung  I : Zwischenliteratur</p>			
<p>T : der Erfindung zugrundeliegende Theorien oder Grundsätze  E : frühes Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist  O : in der Anmeldung angeführtes Dokument  L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument  S : Mitglied der gleichen Patentfamilie, die den Erfindungsgegenstand betrifft</p>			

**ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT  
ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.**

EP 01 12 2420

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentedokumente angegeben.  
Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am  
Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

08-01-2002

Im Recherchenbericht angeführtes Patentedokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglieder der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
DE 19602301 A	25-07-1996	DE 19602301 A1	25-07-1996
		JP 8259578 A	08-10-1996
		US 5663403 A	02-09-1997
		US 5728861 A	17-03-1998

für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr 12/82

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning  
Operations and is not part of the Official Record**

**BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☒ BLACK BORDERS
- ☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- ☐ FADED TEXT OR DRAWING
- ☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
- ☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
- ☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
- ☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
- ☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
- ☒ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
- ☐ OTHER: \_\_\_\_\_

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

**As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.**